(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2002年6月6日(06.06.2002)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 02/45466 A1

ン株式会社 (CANON KABUSHIKI KAISHA) [JP/JP];

〒146-8501 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 Tokyo

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): キヤノ

(51) 国際特許分類7:

H05B 33/14, C09K

11/06, C07F 15/00, 19/00

(21) 国際出願番号:

PCT/JP01/10477

(22) 国際出願日:

2001年11月30日(30.11.2001)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ: 特願 2000-364650

> 2000年11月30日(30.11.2000) JP

特願2001-64203

2001年3月8日(08.03.2001)

(JP).

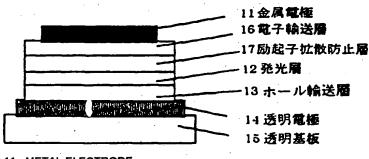
(72) 発明者;および (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 鎌谷 (KAMATANI, Jun) [JP/JP]; 〒215-0011 神奈川県川 崎市麻生区百合丘3-26-4 Kanagawa (JP). 岡田伸二 郎 (OKADA, Shinjiro) [JP/JP]; 〒259-1141 神奈川 県伊勢原市上粕屋2639-3 Kanagawa (JP). 坪山 明 (TSUBOYAMA, Akira) [JP/JP]; 〒229-0011 神奈川 県相模原市大野台6-5-4-104 Kanagawa (JP). 滝口隆 雄 (TAKIGUCHI, Takao) [JP/JP]; 〒157-0064 東京都 世田谷区給田1-10-2 Tokyo (JP). 三浦聖志 (MIURA,

Seishi) [JP/JP]; 〒229-0015 神奈川県相模原市下溝

/続葉有1

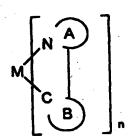
(54) Title: LUMINESCENT ELEMENT AND DISPLAY

(54) 発明の名称: 発売素子及び表示装置



- 11...METAL ELECTRODE
- 12...LUMINESCENT LAYER
- 13...HOLETRANSFER LAYER
- 14...TRANSPARENT ELECTRODE
- 15...TRANSPARENT SUBSTRATE
- 16...ELECTRON TRANSFER LAYER
- 17...LAYER FOR PREVENTING DIFFUSION OF EXCITION

(57) Abstract: A luminescent element having a cathode, an anode and, arranged between them, one or a plurality of layers of organic thin films, characterized in that at least one of the layers is a light emitting layer which comprises a luminescent molecule of a metal coordination compound having a basic structure represented by the following general formula (1) and having a substituent on at least one of cyclic groups A and B as a guest in a host material at an concentration which is 8 wt % or greater and is greater than a concentration at which a luminescent molecule of a compound having a structure analogous to the above and free of the substituent exhibits the maximum luminous efficiency. The luminescent element is less susceptible to extinction by concentration even when used at a high concentration in a host material and thus exhibits high efficiency. (1)



327-16 Kanagawa (JP). 野口幸治 (NOGUCHI, Koji) [JP/JP]; 〒228-0814 神奈川県相模原市南台5-10-19 Kanagawa (JP). 森山孝志 (MORIYAMA, Takashi) [JP/JP]; 〒215-0005 神奈川県川崎市麻生区千代ヶ丘4-2-31-B-202 Kanagawa (JP). 古郡 学 (FURUGORI, Manabu) [JP/JP]; 〒243-0004 神奈川県厚木市水引2-6-29 キヤノン寮 Kanagawa (JP).

- (74) 代理人: 弁理士 猿渡章雄(ENDO, Yukio); 〒105-0001 東京都港区虎ノ門3丁目7番7号 長谷川ピル4階 東晃 国際特許事務所 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ,

- PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

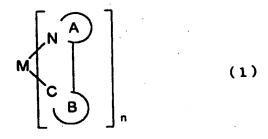
添付公開書類:

国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語」 のガイダンスノート」を参照。

(57) 要約:

陰極と陽極の間に一層または複数層の有機薄膜より構成される発光素子において、少なくとも一層が発光層であり、発光層に下記一般式(1)に示す基本構造を示し且つ環状基AおよびBの少なくとも一方に置換基を有する金属配位化合物からなる発光分子を、ゲストとしてホスト材料中に、対応する置換基を有していない同様の構造の発光分子を用いた場合の最大発光効率を示す濃度より高い8重量%以上の濃度で配合して発光層を形成する。これにより、発光層にホスト材料に対して高濃度で発光分子を用いても濃度消光を起こしにくい効率の高い発光素子を提供する。



明細書

発光素子及び表示装置

5 [技術分野]

10

15

20

25

本発明は、平面光源や平面状ディスプレイ等に使用される有機薄膜発光素子に関する。

有機化合物を用いた発光素子に関するものであり、さらに詳しくは、 高濃度で用いても濃度消光を起こしにくい金属配位化合物の発光材料を 発光層に含む効率の高い発光素子に関するものである。

[背景技術]

有機発光素子は、古くはアントラセン蒸着膜に電圧を印加して発光させた例 (Thin Solid Films, 94(1982) 171) 等がある。しかし近年、無機発光素子に比べて大面積化が容易であることや、各種新材料の開発によって所望の発色が得られることや、また低電圧で駆動可能であるなどの利点により、さらに高速応答性や高効率の発光素子として、材料開発を含めて、デバイス化のための応用研究が精力的に行われている。

例えば、Macromol. Symp. 125, 1~48(1997)に詳述されているように、一般に有機EL素子は透明基板上に形成された、上下2層の電極と、この間に発光層を含む有機物層が形成された構成を持つ。その基本的な構成を図1(a)および(b)に示した。

図1に示すように、一般に有機EL素子は透明基板15上に透明電極 14と金属電極11の間に複数層の有機膜層から構成される。

図1 (a) の素子では、有機層が発光層12とホール輸送層13からなる。透明電極14としては、仕事関数が大きなITOなどが用いられ、透明電極14からホール輸送層13への良好なホール注入特性を持たせ

10

15

20

25

ている。金属電極11としては、アルミニウム、マグネシウムあるいは それらを用いた合金などの仕事関数の小さな金属材料を用い有機層への 良好な電子注入性を持たせる。これら電極には、50~200nmの膜 厚が用いられる。

発光層12には、電子輸送性と発光特性を有するアルミニウムキノリノール錯体など(代表例は、以下に示すAlq3)が用いられる。また、ホール輸送層13には例えばピフェニルジアミン誘導体(代表例は、以下に示すα-NPD)など電子供与性を有する材料が用いられる。

以上の構成した素子は整流性を示し、金属電極11を陰極に透明電極 14を陽極になるように電界を印加すると、金属電極11から電子が発 光層12に注入され、透明電極15からはホールが注入される。

注入されたホールと電子は発光層12内で再結合により励起子が生じ発光する。この時ホール輸送層13は電子のプロッキング層の役割を果たし、発光層12/ホール輸送層13界面の再結合効率が上がり、発光効率が上がる。

さらに、図1(b)では、図1(a)の金属電極11と発光層12の間に、電子輸送層16が設けられている。発光と電子・ホール輸送を分離して、より効果的なキャリアブロッキング構成にすることで、効率的な発光を行うことができる。電子輸送層16に、例えば、オキサジアゾール誘導体などの電子輸送材料を用いることができる。

これまで、一般に有機EL素子に用いられている発光は、発光過程で、 励起状態として励起1重項状態と3重項状態を用いるものが知られてお り、前者から基底状態への遷移は蛍光と呼ばれ、後者からの遷移は燐光 と呼ばれており、これらの状態にある物質を、それぞれ1重項励起子、 3重項励起子と呼ぶ。

これまで検討されてきた有機発光素子は、その多くが励起1重項状態

10

15

から基底状態に遷移するときの蛍光が利用されている。一方最近、三重 項励起子を経由した燐光発光を利用する素子の検討がなされている。発 表されている代表的な文献はとしては、

文献1: Improved energy transfer in electrophosphorescent device (D. F. O'Brienb, Applied Physics Letters Vol 74, No3 p422 (1999))、

文献2:Very high-efficiency green organic light-emitting devices basd on electrophosphorescence (M. A. Baldob, Applied Physics Letters Vol 75. Nol p4 (1999))である。

これらの文献では、図1 (c) に示すように有機層が4層の構成が主に用いられている。それは、陽極側からホール輸送層13、発光層12、励起子拡散防止層17、電子輸送層16からなる。用いられている材料は、以下に示すキャリア輸送材料とりん光発光性材料である。各材料の略称は以下の通りである。

Alq3:アルミニウムーキノリノール錯体

α-NPD: N4, N4'-Di-naphthalene-1-yl
20 -N4, N4'-diphenyl-biphenyl-4, 4'-d
iamine

CBP: 4, 4'-N, N'-dicarbazole-biphen yl

BCP: 2, 9-d imethy l-4, 7-d ipheny l-1,

25 10-phenanthroline

P t O E P:白金ーオクタエチルポルフィリン錯体

Ir (ppy),:イリジウム-フェニルピリミジン錯体

文献1、2ともに、高効率が得られた素子には図1 (c)の構成で、ホール輸送層13にα-NPD、電子輸送層16にAlq3、励起子拡散防止層17にBCP、発光層12にCBPをホスト材料として、これに燐光発光性材料である白金-オクタエチルポルフィリン錯体(PtO

Ir(ppy)₃

5

EP)、またはイリジウムーフェニルピリミジン錯体 (Ir (ppy)) か6%程度の濃度で分散混入した材料が用いられている。

現在燐光性発光材料が特に注目される理由は、以下の理由で原理的に高発光効率が期待できるからである。すなわち、キャリア再結合により生成される励起子は1重項励起子と3重項励起子からなり、その確率は1:3である。これまでの有機EL素子は、蛍光発光を利用していたが、原理的にその発光収率は生成された励起子数に対して、25%でありこれが上限であった。しかし3重項励起子から発生する燐光を用いれば、原理的に少なくとも3倍の収率が期待され、さらにエネルギー的に高い1重項から3重項への項間交差による転移を考え合わせると、原理的には4倍の100%の発光収率が期待できる。

しかし上記燐光発光を用いた有機発光素子は、一般に蛍光発光型の素子と同様に、発光効率の劣化と素子安定性に関してさらなる改良が求められている。

15 この劣化原因の詳細は不明であるが、本発明者らは燐光発光のメカニ ズムを踏まえて以下のように考えている。

有機発光層が、キャリア輸送性のホスト材料と燐光発光性のゲストからなる場合、3重項励起子から燐光発光にいたる主な過程は、以下のいくつかの過程からなる。

- 20 1. 発光層内での電子・ホールの輸送
 - 2. ホストの励起子生成
 - 3. ホスト分子間の励起エネルギー伝達
 - 4. ホストからゲストへの励起エネルギー移動
 - 5. ゲストの3重項励起子生成
- 25 6. ゲストの3 重項励起子から基底状態遷移と燐光発光 それぞれの過程における所望のエネルギー移動や発光は、さまざまな

10

15

20

25

エネルギー失活過程との競争反応である。

特に燐光発光物質に於いては、一般に前記3重項励起子の寿命が1重項励起子の寿命より3桁以上長く、エネルギーの高い励起状態に保持される時間が長いために、周辺物質との反応や、励起子同士での多量体形成などによって、失活過程が起こる確立が多くなり、ひいては物質の変化をきたし、寿命劣化につながり易いと本発明者らは考えている。

有機発光素子の発光効率を高めるためには、発光中心材料そのものの 発光量子収率を大きくすることは言うまでもないが、発光層中の発光材 料の濃度を高めることも素子の発光強度を高める上で重要な因子である。

しかし発光層中の発光材料の濃度が低い場合(重量比数%以下)には、その濃度に比例して発光強度が上昇するが、一般に数%から7%以上になると、この比例関係からずれ、逆に発光強度が低下し、効率が悪化する現象がある。この現象は、特開平05-078655号や特開平05-320633号公報などにも開示されている。これは濃度消光または濃度失括として知られている現象である。

実際、Ir (ppy),の場合、CBPをホスト材料として、6-7%程度の濃度が最も発光効率がよく、6-7%以上の濃度では発光効率は低下し、12%濃度では効率は約半分、100%濃度では10分の1以下になる。(参考文献: Applied Physics letters 4, vol75, 1999)

この原因として、燐光発光物質に於いては、一般に前記3重項励起子の寿命が1重項励起子の寿命より3桁以上長いために、発光待ち状態である3重項励起状態に存在する分子が多くなる。この時、3重項励起子同士が相互作用してエネルギーを失う熱失活が起こり易い。これを3重項-3重項消滅と呼び、特に高電流密度時に発光効率が低下すると言う問題に関係している。またエネルギーの高い励起状態に保持される時間が長いために、周辺物質との反応や、励起子同士での多量体形成などに

20

よって、失活過程が起こる確率が多くなり、ひいては物質の変化をきたし、寿命劣化に影響するとも考えられる。

「発明の開示」

本発明の目的は、上記濃度消光の現象の発生を抑えることによって、 発光材料をより高濃度で用いる環境を提供することで、有機発光素子の 発光強度をより高くすることにある。

より詳しくは、本発明は、金属配位化合物の発光材料に置換基を導入することにより、発光層のホスト材料に対して高濃度で用いても濃度消光を起こしにくい材料を提供することを目的とする。

10 本発明のより特定の目的は、濃度消光を克服して、発光強度の大きな 有機発光素子を提供することであり、陰極と陽極の間に一層または複数 層の有機薄膜より構成される発光素子において、少なくとも一層が発光 層であり、下記一般式(1)に示す置換基を有する発光分子を発光層に 重量濃度8%以上の濃度で用いることを特徴とする有機発光素子を提供 するものである。

$$ML_{n}L'_{n}$$
 (1)

[式中MはIr, Pt, RhまたはPdの金属原子であり、Lおよび L'は互いに異なる二座配位子を示す。mは1または2または3であり、nは0または1または2である。ただし、m+nは2または3である。 部分構造ML。は下記一般式(2)で示され、部分構造ML、は下記 一般式(3),(4)または(5)で示される。

$$\begin{bmatrix}
A \\
C \\
N \\
B
\end{bmatrix}$$
(2)
$$\begin{bmatrix}
A' \\
C \\
N \\
B'
\end{bmatrix}$$
(3)
$$\begin{bmatrix}
A' \\
N \\
B''
\end{bmatrix}$$
(4)
$$\begin{bmatrix}
A' \\
O \\
G
\end{bmatrix}$$
(5)

10

15

NとCは、窒素および炭素原子であり、環状基AおよびA'はそれぞれ炭素原子を介して金属原子Mに結合した置換基を有していてもよい環状基であり、環状基B, BおよびB'、は下記一般式(6)~(14)で表される環状基の窒素原子を介して金属原子Mに結合した置換基を有していてもよい環状基である。

別の観点に従えば、本発明の有機発光素子は、陰極と陽極の間に一層 または複数層の有機薄膜より構成される発光素子において、少なくとも 一層が発光層であり、置換基を有していない同様の構造の発光分子を用 いた場合の最大発光効率よりも高い濃度で発光層に用いた際に最大発光 効率を示す一般式(1)に示す置換基を有する発光分子を発光層に用い ることを特徴とする。

より詳しくは、陰極と陽極の間に一層または複数層の有機薄膜より構成される発光素子において、少なくとも一層が発光層であり、発光層に上記一般式(1)に示す置換基を有し環状基のうち少なくとも一つ以上は置換基を有している基が存在する発光分子を、置換基を有していない

10

15

20

同様の構造の発光分子を用いた場合の最大発光効率を示す濃度より、高い濃度で用いることが好ましい。

[図面の簡単な説明]

図1は、本発明の発光素子の一例を示す図である。

図2は、実施例28の単純マトリクス型有機EL素子を示す図である。

図3は、実施例28の駆動信号を示す図である。

図4は、EL素子と駆動手段を備えたパネルの構成の一例を模式的に示した図である。

図5は、画素回路の一例を示す図である。

図6は、TFT基板の断面構造の一例を示した模式図である。

[発明を実施するための最良の形態]

本発明の基本的な素子構成は、図1(a)、(b) および(c) に示す ものと同様である。

すなわち、図1に示したように、一般に有機EL素子は、透明基板1 5上に、50~200nmの膜厚を持つ透明電極14と、複数層の有機 膜層と、及びこれを挟持するように厚さが10~500nmの金属電極 11が形成される。

図1 (a)には、有機層が発光層12とホール輸送層13からなる例を示す。透明電極14としては、仕事関数が大きなITOなどが用いられ、透明電極14からホール輸送層13へホール注入しやすくしている。 金属電極11には、アルミニウム、マグネシウムあるいはそれらを用いた合金など、仕事関数の小さな金属材料を用い、有機層への電子注入をしやすくしている。

発光層 1 2 には、本発明の化合物を用いているが、ホール輸送層 1 3 には、例えばトリフェニルジアミン誘導体、代表例としては前記 α - N P D など、電子供与性を有する材料も適宜用いることができる。

10

15

20

25

以上の構成した素子は電気的整流性を示し、金属電極11を陰極に、 透明電極14を陽極になるように電界を印加すると、金属電極11から 電子が発光層12に注入され、透明電極15からはホールが注入される。

注入されたホールと電子は、発光層12内で再結合して励起子が生じ、 発光する。この時ホール輸送層13は、電子のプロッキング層の役割を 果たし、発光層12とホール輸送層13の間の界面における再結合効率 が上がり、発光効率が上がる。

さらに図1(b)の素子では、図1(a)の金属電極11と発光層12の間に、電子輸送層16が設けられている。発光機能と、電子及びホール輸送機能とを分離して、より効果的なキャリアブロッキング構成にすることで、発光効率を上げている。電子輸送層16としては、例えばオキサジアゾール誘導体などを用いることができる。

また図1(c)に示すように、陽極である透明電極14側から、ホール輸送層13、発光層12、励起子拡散防止層17、電子輸送層16、及び金属電極11からなる4層構成とすることも望ましい形態である。

一般に各有機膜層12、13、16および17はそれぞれ200nm 以下の厚さで形成され、特に発光層12は、5~200nmの厚さで形成される。

本発明者らは、発光中心材料として、置換環状基を含む前配一般式(1)で示される金属配位化合物を用いることにより、高効率発光で、さらに、分子間相互作用が抑制され、従来の濃度に対して高濃度でも濃度消光を起こしにくくなることを知見した。

また、この濃度消光の抑制は金属配位化合物が有する置換基に由来する効果であるが、この置換基は配位子の配位数によらず最低一つの配位子に置換基を有していることによって濃度消光を起こしにくくなることを見いだした。

10

15

20

25

特にこれによって従来の燐光発光型有機EL素子において、発光層中の発光材料が占める濃度を8%以上の高濃度とすることが可能になり、もって発光輝度の高い有機EL素子を提供できた。

本発明に用いた金属配位化合物は、りん光性発光をするものであり、 最低励起状態が、3重項状態のMLCT* (Metal-to-Lig and Charge Transfer) または $\pi-\pi$ *励起状態で あると考えられる。これらの状態から基底状態に遷移するときにりん光 発光が生じる。

一般にりん光寿命はMLCT*の方が $\pi-\pi$ *より短いと言われているが本発明による濃度消光を抑制する分子構造は、その最低励起状態がMLCT*である場合にも $\pi-\pi$ *である場合にも有効であり、いずれの場合においても、発光層中に高濃度でドーピングできる。

本発明の発光材料のりん光収率は、0.1から0.9と高い値が得られ、りん光寿命は $0.1\sim30\mu$ secと短寿命であった。ここで用いたりん光収率(すなわち、標準試料の量子収率 Φ (st)に対する目的試料の量子収率 Φ (sample)の比、即ち、相対量子収率)は、次式で求められる。

 Φ (sample) $/\Phi$ (st) = [Sem (sample) / Iabs (sample)] / [Sem (st) / Iabs (st)]

Iabs (st):標準試料の励起する波長での吸収係数

Sem (st):同じ波長で励起した時の発光スペクトル面積強度

Iabs (sample):目的化合物の励起する波長での吸収係数

Sem (sample):同じ波長で励起した時の発光スペクトル面積強度 ここでいうりん光量子収率は $Ir(ppy)_3$ を標準試料とし、その 量子収率を 1 とした相対量子収率として与えられる。

またここでいう発光(りん光)寿命は、以下の方法による測定値であ

る。

10

15

20

25

≪寿命の測定方法≫

化合物をクロロホルムに溶かし、石英基板上に約0.1μmの厚みでスピンコートしたものを測定試料とする。これを浜松ホトニクス社製の発光寿命測定装置を用い、室温で励起波長337nmの窒素レーザー光をパルス照射し、励起パルスが終わった後の発光強度の減衰時間を測定する。

初期の発光強度をI₀としたとき、t秒後の発光強度Iは、発光寿命 τを用いて以下の式で定義される。

 $I = I_0 e \times p \ (-t/\tau)$

すなわち、発光寿命 τ は、発光強度 I が初期値 I 。の 1/e (I/I 。 $= e^{-1}$ 、 e は自然対数の底)に減衰するまでの時間を意味する。

りん光寿命が短いことは、EL素子にしたときに高発光効率化の条件となる。すなわち、りん光寿命が長いと、発光待ち状態の3重項励起状態の分子が多くなり、特に高電流密度時に発光効率が低下するという問題があった。本発明の材料は、高いりん光発光収率を有し、短りん光寿命をもつEL素子の発光材料に適した材料である。また、短かいりん光寿命が実現できるため、3重項にとどまる時間が短いために、エネルギーの高い状態にある時間が小さいので濃度消光が小さいことが想定される。実際の素子の通電試験においても、本発明の発光材料を用いると高い安定性をしめした。

りん光発光材料の場合、発光特性が、その分子環境に強く依存する。 蛍光発光素子の場合、発光材料の基本的性質はフォトルミネッセンスで 検討されるが、りん光発光の場合は周囲にあるホスト分子の極性の強さ、 温度、固体/液体に依存するので、フォトルミネッセンスの結果が、E L素子の発光特性を反映しない場合が多い。フォトルミネッセンスの結

10

15

20

25

果から一部の特性を除いてEL特性を見積もることは一般にできない。

本発明の配位子の環状構造にフッ素原子が1個または複数個含まれる場合には、エネルギーギャップの変化をきたし、結果的に発光波長を短波長または長波長側に変化させることが可能になる。これは、便宜的にMetalの電子軌道のHOMO/LUMOと配位子の電子軌道のHOMO/LUMOを別に考えられるとした場合、配位子のHOMO/LUMOのエネルギーが電気陰性度の大きいフッ素原子によって変化するため、金属のHOMOと配位子のLUMO間のエネルギーギャップが変化し、最低励起状態であるMLCT状態からの発光が短波長または長波長側に変化できる、と理解できる。従ってこれまでに、広い波長範囲(青から赤)に渡って高量子収率で高い安定性を持つ発光材料はなかったが、本発明の発光材料で実現することができ、かつ高効率で、広い波長範囲(青から赤)の発光に応じた発光材料を提供することができる。

さらに、素子にした場合に、フッ素原子が持つ大きな電気陰性度によって、分子間相互作用が抑制され、物理的には結晶化が抑制されるために膜質が均一化され、また物理的には二量化反応が抑制されて、エネルギー失括が抑制されるために発光効率が向上し、結果として電気特性の向上、素子安定性の向上が図れることもわかった。

また、本発明の発光材料は、フッ素原子やポリフッ素、アルキル基が置換基として配位子に複数ふくまれる場合には、その電気的効果により 隣接分子との電気的反発により、あるいは立体障害によって、発光分子 間の直接的な相互作用を抑制してエネルギー失括を防ぎ、濃度消光しに くくなっていると考えられる。

また素子作成に当たっては、置換基を持つ材料、特にフッ素置換基を 持つ発光材料は、真空蒸着法で成膜するときに、昇華温度が低下して蒸 着しやすくなりこの点でも効果が大きい。

10

15

20

25

かくして、以下の実施例に示すように、本発明の置換基を有する発光 材料を用いることにより、前述した濃度消光を減少させ、長時間安定し た発光が期待できる。また有機発光素子の実用使用温度であるマイナス 20度から60度の温度範囲にて、高い燐光発光収率を得ることができ る。さらに発光層のホスト材料に対して8重量%濃度以上に用いた場合、 もしくは置換基を有していない化合物と比較して高濃度において、濃度 消光を抑えることができ、発光特性においても優れた性能を有するEL 素子用の発光材料を提供できる。本発明の置換基を持つ発光材料の発光 層中の使用濃度は、8重量%以上、好ましくは10重量%以上であるが、 100%でも濃度消光しないで用いられる可能性も内在している。

ここで、発光特性とは最大発光効率に由来する特性であり、最大発光 効率は素子にした際に得られる最大発光輝度または輝度/電流の最大値、 または光束/電力消費量の最大値、または外部量子効率の最大値のいず れかによって表わされる。

本発明で示した高効率な発光素子は、省エネルギーや高輝度が必要な製品に応用が可能である。応用例としては表示装置・照明装置やプリンターの光源、液晶表示装置のバックライトなどが考えられる。表示装置としては、省エネルギーや高視認性・軽量なフラットパネルディスプレイが可能となる。また、プリンターの光源としては、現在広く用いられているレーザビームプリンタのレーザー光源部を、本発明の発光素子に置き換えることができる。独立にアドレスできる案子をアレイ上に配置し、感光ドラムに所望の露光を行うことで、画像形成する。本発明の素子を用いることで、装置体積を大幅に減少することができる。照明装置やバックライトに関しては、本発明による省エネルギー効果が期待できる。

ディスプレイへの応用では、アクティブマトリクス方式であるTFT

駆動回路を用いて駆動する方式が考えられ、本発明の発光材料を発光層に用いた表示パネルを駆動することにより、良好な画質で、長時間表示にも安定な表示が可能になる。

以下本発明に用いられる式(1)で示される金属配位化合物の具体的な構造式を下記表1に示す。但し、これらは、代表例を例示しただけで、本発明は、これに限定されるものではない。下記表1に使用しているPh~P9は下記に示した部分構造を表しており、これら部分構造中の置換基 R_1 、 R_2 、…に関しては、式(1)中の環状基Aの置換基 R_1 、 R_2 …に関してはA- R_1 、A- R_2 …と、また環状基Bの置換基 R_5 、 R_6 …に関しては、B- R_5 、B- R_6 、…のように表1中に示してある。

P1
$$R_8$$
 R_6 R_7 R_6 R_7 R_8 R_7 R_8 R_7 R_8 R_7 R_8 R_7 R_8 R_7 R_8 R

【表1-1】

表1一	1]					•				· ·			
No	M	m	n	Α	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	
	lr	3	0	Ph	P1	CH3	Н	Н	Н	H	H	H	<u>H</u>
2	lr	3	0	Ph	PI	H	CH3	H	H	_н_	H	H	<u> </u>
3	<u> </u>	3	0	Ph	P1	H	Н	CH3	H	Η	H	H	<u> </u>
4	h.	3	0	Ph	P1	H C2H5	H	H	CH3	<u>н</u>	H	뀨	H
5	<u>b</u>	3	0	Ph Ph	P1	H	C2H5	H	H	н	H	H	H
6 7	 	3		Ph	PI	H	H	C2H5	H	H	H	Н	Н
8	lr	3	1	Ph	P1	H	Н	Н	C2H5	Н	Н.	Н	Н
9	lr	3	0	Ph	P1	C3H7	Н	Н	H	H	H	Ŧ	Н
10	lr	3	0	Ph	P1	Н	C3H7	H	H	H	H	<u> </u>	H
	lr	3	0	Ph	P1	H	Н	C3H7	H	. н	<u> </u>	垬	垬
12	lr .	3_	0	Ph	P1	H	H H	H	C3H7	<u>н</u> Н	+ +	H	H
13	lr Ir	3	0	Ph Ph	P1	C4H9 H	C4H9	H	- ਜ	Н.	н	H	H
15	lr	3	 	Ph	PI	H	Н	C4H9	H	Н	H	H	Н
16	lr	3	6	Ph	PI	H	Н	Н	C4H9	H	H	Н	Н
17	lr	3	0	Ph	PI	C6H13	Н	Н	H	H	Ŧ	Н	Н
18	ŀ	3	0	Ph	PI		C6H13	Н	_н_	Н.	H	H	H
19	ŀ	3	. 0	Ph	P1	Н.	Н	C6H13	H	<u>H</u>	H	H	出
20	lr_	3	0	Ph	P1	H	<u> </u>	H	C6H13	H	H	뀨	н
21	lr	3		- Ph Ph	P1	C8H17	H C8H17	H	H	- 	H	H	H
22	lr lr	3	- 8	Ph	P1	 	H	C8H17	Н	н	H	H	H
24	lr	3	-	Ph	PI	H	Н	. н	C8H17	Н	Н	H	Н
25	lr	3	0	Ph	PI	C12H25	Н	H	Н	Н	H	Ξ	H
26	lr	3	0	Ph	PI	Н	C12H25	H	H	Н	H	H	_#_
27	lr	3	0	Ph	P1	H	Н	C12H25	H C12H25	<u> </u>	H	H	H
28	lr	3	0	Ph Ph	P1	H C15H31	<u>н.</u>	H	H	H	H	H	H
30	lr lr	3	- 6	Ph	PI	H	C15H31	H	H	H	Н	H	H
31	lr .	3	Ö	Ph	PI	H	Н	C15H31	Н	Н	Н	Н	Н
32	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	CH3O	H	Н	H	Н	버
33	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	C2H5 O	Н.	H	Н.	H	H
34	ŀr	3	-	Ph	P1	Н.	H	C4H9O	<u>H</u> .	H	H	H	H
35	lr_	3	<u> </u>	Ph	<u>P1</u>	Н	C4H9O	Н	н				-"-
36		3	0	Ph	P1	н	00	н	Н	Н	н	н	н
37	b	3	0	Ph	P1	н	0,0	н	н	н	н	н_	н
38	ŀ	3	0	Ph	P1	н	н		н	н	н	н	н
39	Îr	3	. 0	Ph	Pi	н	н.	00	н	н	н	н	н
40	lr .	3	0	Ph	P1	 	H	CF30 C4F9	H	H	- #-	H	#-
41	lr !r	3	0	Ph Ph	P1 P1	H	C4F9	H	H	H	H	H	Ĥ
43	lr	3	ö	Ph	PI	H	H	C2F5CH2O	H	H	Н	H	Н
44	lr_	3	0	Ph	Pi	H	C2F5	H	H	H	H	片	H
45	İr	3	ò	Ph	P1	H	<u>н</u>	C2F5 C5F11	H	H	H	 #	H
46	lr l-	3_	0	Ph Ph	P1	H	 -	C8F17	H	H	H	H	H
47	lr	3	Ö	Ph	Pi	H	н	C2F5C2H4	Н	H	Н	Н	Н
49	lr	3	0	Ph	P1	CH3	н	CH3	Н	Н	Н	H	H
50	lr	3	0	Ph	P1	Н	CH3	CH3	H	H	<u>H</u>	H	H
51	lr	3	0	Ph	P1	C2H5	H	C2H5	H	Η	H	H	H
52	<u>lr</u>	3	Ö	Ph	P1	C4H9	H	C4H9 H	유	H	H	H	H
53	lr lr	3	0	Ph Ph	PI PI	H	C4H9 H	H	H	СНЗ	H	H	H
54 55	lr	3	ö	Ph	PI	H	H	H	H	H	СНЗ	H	Н
56	İr	3	Ö	Ph	PI	H	Н	H	H	Н	н	CH3	Н
57	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	H	H	H	H _	 H -	· CH3
58	lr	3	0	Ph	P1	<u> </u>	<u> </u>	H	H	C4H9 H	C4H9	H	H
59	lr lr	3	0	Ph Ph	P1 P1	H	<u>H</u>	H	H	H	H	C4H9	H
60				لللنا									

【表1-2】

1-2		•											
No	М	m	n	Α	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
61	lr	3	0	Ph	PI (н	Н	' H]	H	Н	Н	Ŧ	C4H9
62	ir	3	0	Ph	P1	Н	н	Н	Н	C8H17	Н	H	н
63	İr	3	0	Ph	P1	Н	Н	_ н	<u>H</u>	H	CBH17	H C8H17	H
64	lr	3	0	Ph	P1	<u> </u>	Н.	<u>H</u>	<u>H</u>	H	H	H H	C8H17
65	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	H	H	H	<u>н</u>	СНЗ	H	H	H .
66	<u>lr</u>	3	0	Ph Ph	PI PI	CH3	H	유	Ĥ	H	CH3	H	H
67 68	ir ir	3	6	Ph	Pi	CH3	- 	H	Н	н	Н	СНЗ	н
69	ir	3	ő	Ph	P1	CH3	Ĥ	H	Н	Н	H	Н	CH3
70	lr	3	ō	Ph	P1	Н	СНЗ	H	Ξ	СНЗ	Ŧ	H	H
71	lr	3	0	Ph	P1	Н	CH3	H	H	Н	CH3	H	H
72	lr	3	0	Ph	P1	<u> </u>	CH3	<u> </u>	<u> </u>	I	H	CH3 H	CH3
73	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	<u> </u>	CH3	H CH3	H	CH3	H	- ਜ	H
74	lr	3	0	Ph Ph	PI PI	H	H	CH3	H	H	CH3	H	H
75 76	lr lr	3	ö	Ph	Pi	H	H	CH3	Н	Н	Н	CH3	Н
77	lr	3	ö	Ph	Pi	H	H	CH3	Н	Н	н	Н	CH3
78	lr	3	Ö	Ph	P1	Н	Н	Н	CH3	Н	Н	CH3	H
79	lr	3	0	Ph	Pi	C2H5	Н	Н	Н	. н	СНЗ	H	H -
80	lr	3	0	Ph	P1	C2H5	H	<u>H</u>	H	H CH3	H	CH3 H	H
81	lr	3	0	Ph	P1	_ <u>H</u>	C2H5	<u>н</u>	H	CH3 H	CH3	H	유
82	<u>lr</u>	3	0	Ph Ph	P1	H	C2H5 C2H5	- 	H	- H -	H	CH3	
83 84	lr lr	3	0	Ph	PI	- 1	C2H5	- # -	Н	H	H	H	СНЗ
85	lr	3	8	Ph	PI	H	H	C2H5	Н	CH3	H	Н	н
86	lr	3	ō	Ph	P1	H	Н	C2H5	Н	Ξ	CH3	H	H
87	lr	3	0	Ph	P1	H	Н	C2H5	H	H :	Н	CH3	H
88	lr	3	0	Ph	P1	H	H	C2H5	H	<u>H</u> _	H CH3	H	CH3 H
89	lr	3	0	Ph	P1	H	H	H	C2H5 C2H5	H	H	CH3	
90	lr .	3	0	Ph Ph	P1	H C4H9	H	H	H	H	СНЗ	H	H
91 92	lr lr	1 3	1 0	Ph	P1	H H	C4H9	H	H	CH3	H	Н	Н
93	lr Ir	3	0	Ph	PI	H	C4H9	Н	Н	H	CH3	H	Н
94	lr	3	0	Ph	P1	H	C4H9	H	Ŧ	H	H	CH3	H
95	lr	3	0	Ph	P1	Н	C4H9_	Н	Н	H	H	H	CH3 H
96	lr	3	0	Ph	P1	H	Н	C4H9 C4H9	<u>H</u>	H	CH3	CH3	
97	lr .	3	0	Ph	P1	H	H	H	C4H9	H	СНЗ	H	H
98	lr lr	3	1 %	Ph_Ph	PI	H	- 	H	C4H9	H	CH3	H	H
100	lr	1 3	1 6	Ph	PI	C6H13	H	H	Н	Н	CH3	Н	Н
101	lr.	3	1 6	Ph	P1	Н	C6H13	Н	Н	CH3	H	H	H
102	lr	3	0	Ph	P1_	Н	C6H13	H	Н	Н.	CH3	H	H
103	lr	3	0	Ph	P1	H	C6H13	<u>H</u>	H	H	H	CH3 H	CH3
104	lr	3	0	Ph	P1	H	C6H13	C6H13	H	 	CH3	 	H
105	lr lr	3	0	Ph Ph	PI	 	H	C6H13	H	H	H	СНЗ	H
106	lr	1 3	1 6	Ph	PI	H	H	H	C6H13	Н	CH3	Н	H
108	lr.	3	ŏ	Ph	PI	Н	Н	Н	C6H13	Н	СНЗ	H	H
109	lr	3	0	Ph	P1	CH3	Н	Н	H	CF3	H	H	H
110	lr	3	0	Ph	P1	Н	CH3	H	Н	CF3	+ #	H	┨
111	lr	3	0	Ph	P1	H	. н н	CH3_	CH3	CF3	1 7	 	
112	ir	3	0	. Ph	P1	CH3	H	유	H	H	CF3	H	H
113	lr Ir	3	1 %	Ph	PI	H	СНЗ	H	H	H	CF3	Н	Н
115	lr Ir	1 3	1 8	Ph	Pi	H	Н	CH3	Н	Т	CF3	Н	H
116	lr	3	Ö	Ph	PI	Н	Н	Н	СНЗ	H	CF3	H	H
117	lr	3	0	Ph	P1	CH3	H	H	H	H	Н_	CF3	H
118	lr	3	0	Ph	P1	H	CH3	H	H	H	H	CF3	H
119	lr	3	, o	Ph	PI	H	 	CH3	CH3	H	 H	CF3	 H
120	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	Н	<u> </u>		<u> </u>				

【表1-3】

1-3]								·					
No	М	3	n	A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B~R8
	=		6	Ph	P1	СНЗ	н	Н	н	Н	н	Н	CF3
121	lr	3			PI	Н Н	СНЗ	н	H	Н	н	Н	CF3
122	lr	3	0	Ph					H	Н	H	Н	CF3
123	lr	3	0	Ph	P1	H	<u> </u>	CH3			H	H	CF3
124	ir	3	0	Ph	P1		_ н	_ н	CH3_	H		H	
125	lr	3	0	Ph	P1	CH3_	н	H	Н	F	H		<u> </u>
126	lr	3	0	Ph	PI	н	CH3	H	H	F	H	H	H
127	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	CH3	H	F	H	Н	H
128	lr	3	0	Ph	PI	Н	н	H	CH3	F	H	H	Н
129	lr	3	0	Ph	PI	CH3	Н	Н	Н	Н	F	H	Н
130	lr	3	6	Ph	P1	Н	CH3	Н	Н	Н	F	H	H
		3	8	Ph	PI	H	H	CH3	Н	Н	F	Н	H
131	<u>lr</u>				P1	H	H	Н	CH3	Н	F	Н	Н
132	lr	3	0	Ph		CH3	Н	Н	H	H	H	F	H
133	lr	3	0	Ph	P1					H	. н	F	H
134	lr	3	<u> </u>	Ph	P1	<u>H</u>	СНЗ	H_	Н	H	H	F	H
135	lr	3	0	Ph	P1.	Н	H	CH3	H			F	
136	4	3	0	Ph	P1	H	H	H	СНЗ	H	Η:		
137	lr	3	0	Ph	P1	CH3	Н	н	H	H	н	H	F
138	lr	3	0	Ph	P1	Н	CH3	Н	Н	Ŧ	Ŧ	H	F
139	lr	3	0	Ph	P1	н	Ŧ	CH3	Ŧ	H	H	Ŧ	F
140	ŀr	3	ō	Ph	Pi	Н	Н	Н	CH3	H	Н	Н	F
141	lr	3	ŏ	Ph	P1	C2H5	Н	Н	Н	CF3	н	H	Н
142	lr	3	⊢∺	Ph	PI	H	C2H5	H	H	CF3	н	н	H
			8	Ph	P1	H	H	C2H5	H	CF3	H	Н	Н
143	lr	3	- 6	Ph	Pi	Ĥ	H	H	C2H5	CF3	H	Н	н
144	<u>lr</u>				P1	C2H5	H	н	H .	H	CF3	н	H
145	lr	3	0	Ph			C2H5	Н	н	H	CF3	H	H
146	lr	3	0	Ph	P1	Н		C2H5	H	H	CF3	H	H
147	lr	3	0	Ph	PI	H	Н		C2H5	H	CF3	H	H
148	lr	3_	0	Ph	P1	H	H	H			H	CF3	H
149	lr_	3	0	Ph	·P1	C2H5	Н	Н	Н	H		CF3	H
150	lr	3	0	Ph	P1	Н	C2H5	H	Н	H	H		H
151	lr	_3	0	Ph	PI	. н	Н	C2H5	Н	H	H	CF3	
152	İr	3	0	Ph	Pi	7	H	. H	C2H5	Н	Н	CF3	H
153	Ir	3	0	Ph	P1	C2H5	H	H	Н.	H	H	Н	CF3
154	İr	3	0	Ph	PI	Н	C2H5	Н	Н	H	Н	H	CF3
155	lr	3	0	Ph	P1	н	Н	C2H5	Н	H	H	H	CF3
156	lr	3	ő	Ph	P1	Н	Н	н	C2H5	Н	Н	Н	CF3
157	lr	3	Ö	Ph	PI	C2H5	Н	Н	Н	F	Н	Н	н
158	ir ir	3	Ö	Ph	PI	Н	C2H5	Н	Н	F	Н	Н	H
		3	1 6	Ph	PI	H	H	C2H5	H	F	Н	Н	Н
159	<u>lr</u>			Ph	P1	H	H	H	C2H5	F	H	н	H
160	<u>lr</u>	3	0				 ਜ	 	H	н	F	H	H
161	ir	3	0	Ph	P1	C2H5			H	H	F	H	H
162	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	H	C2H5	H		 	F	H	H
163	'lr	3	0	Ph	P1	H	H	C2H5	H		F	H	н
164	lr	3_	0	Ph	PI	H	Н_	H	C2H5	H	H	F	H
165	lr_	3	0	Ph	P1	C2H5	н	Н.	Н.	H		F	H
166	lr	3	0	Ph	P1	Н	C2H5	Н	H	H	H		H
167	ir	3	0	Ph	P1	H	Н	C2H5	H	H	H	F	
168	İr	3	0	Ph	P1	Н	H	Н	C2H5	H	H	F	H
169	lr	3	0	Ph	P1	C2H5	Н	Н	H	Н	Н	H	F
170	lr	3.	0	Ph	P1	Н	C2H5	Н	Н	H	H	H	F
171	ŀ	3	ō	Ph	P1	Н	Н	C2H5	H	Н	H,	H	F
172	İr	3	ō	Ph	P1	Н	H.	H	C2H5	H	H	Н	F
173	İr	3	1 8	Ph	Pi	C4H9	Н.	Н	Н	F	Н	H.	H
174	b	1 3	0	Ph	PI	H	C4H9	H	H	F	н	H	Н
175	lr	1 3	 	Ph	PI	H	H	C4H9	H	F	H.	H	H
			 	Ph	PI	 	H	H	C4H9	F	H	H	Н
176	<u>Ir</u>	3		Ph	PI	C4H9	 ਜ	H	H	 H	F	H	H
177	lr	3	0				C4H9	 	 	H	F	H	H
178	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	Н.			 	1 - #	F	H	H
179	lr_	3	0	Ph	P1	<u>H</u>	H.	C4H9		H	F	 	
180	lr	3	0	<u>Ph</u>	<u> P1</u>	Н	Н	<u>н</u>	C4H9	<u> </u>			- ''-
							•						

【表1-4】

Ή.	-4/			* .										
Γ	No	M	I m	n	A	В	A-RI	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
F	181	l Ir	1 3	1 0	I Ph	PI	C4H9	T H	T H	T H	H	1 H	T 10 100	I H
- [182	lr	3	Ò	Ph	P1	H	C4H9	H	 	H	H	F	H
- 1	183	lr	3	ō	Ph	PI	H	H H	C4H9	H	H	H	F	H
ı	184	lr.	3	1 6	Ph	PI	H	H	H	C4H9	 	 	F	H
ŀ	185	lr	3	1 6	Ph	Pi			•					
- h	186	lr	1 3				C4H9	H	<u> </u>	H	Н	H	H	F
⊢				0	Ph	PI	H	C4H9	 	Н.	H	H	H	F
ŀ	187	Ir	3	0	Ph	PI	Н	<u> </u>	C4H9	<u>н</u>	Н	Н	Н	F
⊢	188	<u>lr</u>	3	10	Ph	P1	H	H	<u>H</u>	C4H9	H	H	Н	F
L	189	lr	3	0	Ph	P1	C4H9	l H	H	<u>H</u> .	CF3	Н	H	н
L	190	lr	3	0	Ph	PI	Н	C4H9	L H	н	CF3	H	H	H
L	191	lr	3	0	Ph	P1	H	н	C4H9	H	CF3	Н	н	H
Г	192	lr	3	0	Ph	P1	Н	H	H.	C4H9	CF3	H	н	H
Г	193	lr	3	0	Ph	P1	C4H9	Н	Н	Н	Н	CF3	Н	H
- 1	194	lr	3	0	Ph	PI	Н	C4H9	H	H	H	CF3	H	H
- F	195	lr.	3	1 0	Ph	PI	H	H	C4H9	H	H	CF3	H .	H
⊢	196	lr	3	1 6	Ph	PI	H	H	H		H			
H	197	1	1 3	t ö						C4H9		CF3	H	Н
H			+		Ph	P1	C4H9	H	H	H	Н	Н	CF3	Н
⊦	198	lr t-	3	0	Ph	P1	Н .	C4H9	H	Н	H	Н	CF3	Н
F	199	lr_	3	0	Ph	P1	H	H	C4H9	H	Н	Н	CF3	Н
L	200	lr_	3	<u> </u>	Ph	P1	н	H	Н	C4H9	Н	H	CF3	H
L	201	lr	3	<u> </u>	Ph	P1	C4H9	Н	H	Н	Н	Ŧ	Н	CF3
L	202	Ŀ	_3	0	Ph	P1	Н	C4H9	L_H_	Н	H	H	Н	CF3
L	203	lr	3	0_	_Ph	P1	Н	Н	C4H9	Н	Н	Н	I	CF3
	204	İr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	C4H9	H	H	H	CF3
$\Box \Gamma$	205	lr	3	0	Ph	P1	C8H17	H	н	H	F	H	Н	H
	206	lr	3	0	Ph	PI	Н	C8H17	H	H	F	H	• н	H
r	207	lr	3	ō	Ph	PI	H	H	C8H17	H	F	H	H	H
r	20B	lr	3	0	Ph	Pi	H	H	Н		F	- 11		
-	209	lr	3	ö		PI				C8H17			H	H
_	210	ir	3		Ph Ph		C8H17	Н	Н	H	H	<u> </u>	H	H
			1 3	0	Ph	P1	Н.	C8H17	H	H	H	F	Н	Н
_	211	jr_		0	Ph .	PI	Н	H	C H17	Н	Н	·F	H	H
_	212	<u>lr</u>	3	-	Ph	PI	Н	Н	H	C8H17	H	F	H	H
_	213	<u>lr</u>	3	0	Ph	PI	C8H17	Н	Н	Н	H	H	F	H
	214	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	H	C8H17	H	Н	Н	H	F	Н
	215	lr	3	0	Ph	PI	Н	н	C8H17	Н	Н	H	F	Н
ᆫ	216	<u>lr</u>	3	0	Ph	PI	H	н	Н	C8H17	н	Н	F	н
L	217	lr	3	0	Ph	ΡI	C8H17	Н	Н	Н	H	Н	Н	F
	218	lr '	3	0	Ph	P1	I	C8H17	Н	Н	н	Н	H	F
Т	219	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	C8H17	H	Н	H	H	F
	220	lr	3	Ö	Ph	P1	Н	H	H	C8H17	H	뀨	- # -	F
_	221	lr	3	1 0	Ph	PI	C8H17	н	H	H	CF3	- H - 	H	- H
_	222	İr	3	ö	Ph	P1	H	C8H17	Н	규	CF3	Н	- 7	H
	223	lr	3	Ö	Ph	PI	- H				CF3			
_	224	lr	3	8	Ph	PI		Н.	C8H17	H		H	H	H
							H	H	Н	C8H17	CF3	Н	H	H
	225	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	C8H17	H	<u>H</u>	<u>H</u>	. н	CF3	Н	Н
_	226	_lr_	3	0	Ph	P1	H	C8H17	H	H	Н	CF3	Н	H
	227	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	Н	Н	C8H17	Н	Н	CF3	Н	Н
	228	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	C8H17	H	CF3	H	H
_	229	_ tr	3	0	Ph	Pi	C8H17	H	H	H	H	н	CF3	H
	230	lr	3	0	Ph	PI	Н	C8H17	Н	Н	Н	H	CF3	H
	231	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	C8H17	Н	Н	H	CF3	H
	232	ir	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	C8H17	H	H	CF3	H
	233	lr	3	0	Ph	PI	C8H17	H	H	Н	H	H	H 1	CF3
	234	jr i	3	Ö	Ph	Pi	Н	C8H17	H	H .	유	- 	- ii - 	CF3
	35	lr .	3	ŏ	Ph	Pi	- ਜ	H	C8H17	H	- 11 	- 		CF3
	36	lr	3	ŏ	Ph	-F1	유		H H				- н	
	37	- Ir	3	ö	Ph			<u> </u>		C8H17	H	Н 1	H	CF3
_						P1	- F	<u> </u>	Н	<u> </u>	_ н	<u>H</u>	<u>H</u>	_ #
	38	<u>lr</u>	3	0	Ph	<u>P1</u>	_ H	F	Н Н	Н.	Н	<u> </u>	<u>H</u>	Н
	39	<u>lr</u>	3	_ 0	Ph	P1	_н_	Н.	<u> </u>	Н	<u> </u>	<u> </u>	H	Н
L	40	_lr_	3_		Ph	P1	н	<u>H</u>	_ н	F	н	H	Н	H

【表1-5】

No.	M	l m	<u>l n</u>	<u> </u>	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7_	B-R8
241	l !r	T 3	0	Ph	PI	F	F	. н	Н	Н	Н	H	Н
242	lr.	3	0	Ph	PI	F	Н	F	Н	н	Н	H	H
243	lr	3	ō	Ph	PI	н	F	H	F	H	H	H	H
244	İr	3	1 6	Ph	Pi	H	F	F	Н	H	H	H	H
245		1 3	1 8	Ph	PI	H	F				H		H
	lr .							H	H	H		H	
246	lr	13	10	Ph	P1	H	Н.	Н	F	Н	Н	Н	Н
247	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н.	_ F	F	Н	H	H	Н
248	lr	3	0	Ph	P1	F	Н	F	F	H	I	H	Ξ
249	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	F	F	F	Н	Н	H	Н	H
250	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	Н	F	F	F	Н	H	H	Н
251	ir	3	0	Ph	P1	F	ш	F	H	Ŧ	H	Ξ	H
252	lr	3	0	Ph	P1	F	F	F	F	Ξ	H	H	Н
253	lr	3	0	Ph	P1	F	Н	Н	H.	CH3	Н	H	Н
254	lr	3	0	Ph	PI	F	Н	Н	Н	Н	СНЗ	H	H
255	lr ·	3	0	Ph	P1	F	Н	H	Н	Н	н	CH3	Н
256	Īr.	3	Ō	Ph	PI	F	Н	H	Н	H	Н	Н	CH3
257	1	3	ō	Ph	Pi	Н	F	н	н	CH3	Н	H	H
258	 	3	ö	Ph	PI	H	F	Н	н	H	CH3	H	H
		3	0	Ph	PI	규	F		Н	H	H	CH3	H
259	b							붠					
260	<u> </u>	3	0	Ph	PI	H	F_	H	. н	H	H	H	CH3
261	lr_	3	0	Ph	PI	Н	Н_	F	Н	CH3	H	H	
262	lr	3	0	Ph	PI	H	Н	F	<u> </u>	Н	CH3	Н	Н
263	lr	3	0	Ph	PI	H	H	F	Н.	Н	Н	CH3	H
264	lr	3	0	Ph	PI	Н	H	F	H	H	H	Н	CH3
265	ŀ	3	0	Ph	P1	H	H	Н	F	CH3	Ξ	H	H
266	lr.	3	0	Ph	PI	Ŧ	H	H	F	H	CH3	Н	Н
267	lr	3	0	Ph	PI	Н	H	H	F	Н	Н	CH3	H
268	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	F	Н	Н	Н	CH3
269	lr	3	O	Ph	P1	F	F	Н	Н	CH3	Н	н	Н
270	lr	3	ō	Ph	PI	F	F	· H	H	Н	CH3	H	H
271	lr	3	Ö	Ph	PI	F	F	H	H	Н	H	CH3	H
272	İr	3	Ö	Ph	PI	F	F	Н	H	н	н	H	CH3
273	lr	3	ŏ	Ph	Pi	F	Н	F	H	CH3	н	H	H
												H	
274	lr	3	0	Ph	P1	F	Н	F	Н	H	CH3		H
275	<u>lr</u>	. 3	0	Ph	P1	F	H	F	H	н	Н	CH3	H
276	ir	3	\vdash	Ph	P1	F_	H	F	Н	Н	Н	Н	СНЗ
277	lr	3	0	Ph	PI	F	Н	Н	F	CH3	H	Н	Н.
278	ŀ	3	0	Ph	P1	F	H	H	F	Н	CH3	H	_ H
279	lr	_ 3	0	Ph	Pi	F	Н	H	F	H.	H	CH3	Н
280	lr	3	0	Ph	PI	F	H	H	F	Н	Н	Н	CH3
281	lr	3	0	Ph	P1	Ŧ	F	F	Н	CH3	Н	Н	Н
282	br	3	0	Ph	P1	Н	F	F	Н	H	CH3	Н	Н
283	İr	3	0	Ph	P1	H	F	F	н	H	H	CH3	Н
284	lr	3	0	Ph	P1	Н	F	F	. н	Н	Н	н	СНЗ
285	lr	3	6	Ph	PI	H	F	H	F	CH3	H	H	H
286	br	3	6	Ph	PI	Н	F	H	F	H	CH3	H	Ĥ
287	lr	3	6	Ph	Pi	H	F	Н	F	H	H	CH3	H
288	b	3		Ph	Pi	H	F	H	F	뀨	- H	H	СНЗ
	lr	3	- 6	Ph	P1			F	F	СНЗ	H	H	H
289						H	<u>H</u>				CH3	H	H
290	br	3	0	Ph	P1	H	H	F	F	H			
291	lr	3	0	Ph	P1	H	<u>H</u>	F	F	H	H	CH3	H
292	lr_	3	0	Ph	P1	<u>H</u>	н	<u> </u>	F	H	Н	H	CH3
293	lr_	3	0	Ph	P1	F	F_	F	Н	CH3	H	H	Н
294	_ lr	3	0	Ph	P1	F	F	F	Н	Н	CH3	H	Н
295	lr	3	0	Ph	P1	F	F	F	H	H	H	CH3	Н
296	lr	3	0	Ph	PI	F	F	F	H	H	H	H	CH3
297	Îr	3	0	Ph	P1	F	F	H	F	CH3	H	Н	Н
298	lr	3	0	Ph	P1	F	F	H	F	н	CH3	н	Н
299	lr	3	ŏ	Ph	PI	F	F	н	F	Н	Н	CH3	H
300	lr	3	ö	Ph	Pi	F	F	H	F	H	H	H	CH3
			_ <u>~</u> _				·						

【表1-6】

1-07													
No	M	m	_ ^ _	A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
301	ŀr	3	0	Ph	P1	F	Н	F	F	СНЗ	H	Н	H
302	lr	3	0	Ph	PI	F	H	F	F	Н	CH3	Н	Н
303	lr	3	0	Ph	Pi	F	H	F	F	H	Н	СНЗ	H
			0	Ph	Pi	F	H	F	F	H	H	Н Н	CH3
304	ŀ	3			PI	F	F	F	F	СНЗ	H	H	H
305	<u>lr</u>	3	0	Ph					F			H	H
306	lr	3	0	Ph	P1	F	F	F		Н	CH3		
307	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	F	F	F	F	Н.	Н_	СНЗ	H
308	lr	3	0	Ph	P1	F	F	F	F	Н	Н	H	CH3
309	lr	3	0	Ph	P1	CF3	Н	H .	Н	Н	Н	Н	H
310	. Ir	3	0	Ph	P1	H	CF3	Н	Н	H	H	H	Н
311	lr	3	0	Ph	P1	Н	H	CF3	Н	Ĥ	H	Н	H
312	lr	3	0	Ph	P1	H	CF3	Н	CF3	Н	H	Н	Н
313	h	3	0	Ph	PI	CF3	CF3	H_	H	Η	H	Н	Н
314	lr.	3	0	Ph	P1	CF3	Н	CF3	Н	H	I	Ŧ	H
315	lr	3	0	Ph	P1	CF3	Н	Н	CF3	Н	H	Н	Н
316	lr	3	0	Ph	P1	н	CF3	CF3	. н	Н	Н	н	H
317	lr	3	ō	Ph	P1	Н	Н	C3F7C2H4	Н	н	Н	Н	Н
318	lr	3	ö	Ph	PI	н	H	C7F15	Н	H	H	H	H
319		3	0	Ph	PI	н	- 1	CF3	CF3	H	H	H	H
	<u>lr</u>				P1	CF3			CF3	H	H	H	H
320	lr	3	0	Ph			CF3	CF3	H H	 	H	H	H
321	ir	3	0	Ph	PI	CF3							
322	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	H	CF3	CF3	CF3	_ !!	H	H	<u> </u>
323	lr	3	0	Ph	P1	CF3_	CF3	CF3	H 050	H	H :	H	H
324	ir	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	CF3	Н	H	H	Н
325	ir .	3	0	Ph	P1_	CF3	Н	н	H	CH3	Н	H	H
326	lr	3_	0	Ph	P1	CF3	Н	Н	Н	Н	CH3	Н	H
327	lr	3	0	Ph	P1	CF3	Н	Н	Н	Н	Н	СНЗ	Н
328	ŀ	3_	0	Ph	PI	CF3	Н	Н	H	H	Н	Η.	CH3
329	4	9	0	Ph	P	H	CF3	H	Н	CH3	н	H	Н
330	lr	3	0	Ph	Ρī	Н	CF3	Н	H	Н	CH3	H	Н
331	lr	3	0	Ph	P1	Н	CF3	H	H	Н	.	CH3	H
332	lr	3	0	Ph	P1	Н	CF3	Ξ	Ĥ	Н	H	H	CH3
333	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	CF3	Н.	СНЗ	H	Н	Н
334	lr	3	0	Ph	P1	H	H	CF3	Н	Н	CH3	Н	Н
335	b	3	ō	Ph	PI	Н	Н	CF3	Н	н	Н	CH3	Н
336	lr	3	 	Ph	PI	Н	H	CF3	Н	Н	Н	Н	СНЗ
337	lr	3	Ö	Ph	PI	H	H	Н	CF3	СНЗ	Н	Н	Н
338	lr	3	Ö	Ph	PI	н	H	H	CF3	H	CH3	Н	H
339	lr	3	Ö	Ph	PI	н	H	H	CF3	H	H	СНЗ	H
340	h-	3	- 6	Ph	P1	H	- 	- 	CF3	H	Н	H	CH3
	lr	3	0	Ph	PI	CF3	CF3	H	H	CH3	H		H
341		3	0	Ph	PI	CF3	CF3	- 7	H	H	СНЗ	H	H
342	<u>lr</u>							H	Н	H	H	СНЗ	H
343	ir	3	0	Ph	P1	CF3	CF3						
344	<u>ir</u>	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	H	H	H	М	. Н	CH3
345	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	CF3	H	CF3	H	CH3	H	H	H
346	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	CF3	H	CF3	H	Н	CH3	H	Н
347	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	CF3	H	CF3	Н	Н	H	CH3	H
348	ŀr	3	0	Ph	P1_	CF3	Н	CF3	Н	Н	<u>H</u>	H	CH3
349	lr	3	0	Ph	PI	CF3	_ н	Н	CF3	CH3	Н	H	H
350	ìr	3	0	Ph	P1	CF3	H	Н	CF3	Н	CH3	Н	Н
351	4	3	0	Ph	P1	CF3	H	H	CF3	Н	Н.	CH3	Н
352	ㅂ	3_	0	Ph	P1	CF3	Н	Н	CF3	Н	Ξ	H	CH3
353	lr	3	0	Ph	P1	Н	CF3	CF3	H	CH3	Н	Н	Ŧ
354	lr	3	0	Ph	P1	Н	CF3	CF3	H	Н	CH3	H	Н
355	lr	3	0	Ph	P1	Н	CF3_	CF3	Н	Н	H	CH3	Н
356	lr	3	ō	Ph	P1	Н	CF3	CF3	Н	Н	Н	Н	СНЗ
357	lr .	3	ŏ	Ph	ΡÍ	H	CF3	Н	CF3	CH3	H	H	Н
358	lr.	3	Ö	Ph	Pi	H	CF3	Н	CF3	Н	CH3	Н	Н
359	İr	3	Ö	Ph	PI	H	CF3	Н Н	CF3	H	H	СНЗ	Н
360	lr	3	ö	Ph	Pi	H	CF3	Н	CF3	H	H	H	СНЗ

【表1-7】

No	-/1	ı												
1362	No	M	m	n	Α	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	8-R6	B-R7	B-R8
1362	361	İr	3	0	Ph	Pi	Н	Н	CF3	CF3	CH3	Н	Н	H
1363														Н
1964 Ir 3											Н	Н	СНЗ	Н
1966					Ph	PI					H	Н	Н	СНЗ
1967 Fr 3 0 Ph P1 CF3 CF3 CF3 H H H CH3 H CB3 B8 Fr 3 0 Ph P1 CF3 CF3 CF3 H H H CB3 CF3 CF3 H H H CB3 CF3 CF3 H H H CB3 CF3 CF3 H CF3 CF3 H H H CB3 CF3 CF3 H CF3 CF3 H CF3 CF3 H CF3 CF3 H H H CB3 H H H CB3 CF3 CF3 H CF3 CF3 CF3 H CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 H CF3 CF	365	lr	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	_ н	CH3			Н
368		lr		0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	Н	H	CH3		
1989	367	lr	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	н	H	Ή	CH3	
370	368	lr .	3	0	Ph	P1	CF3		CF3					
371 1	369	lr	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	H	CF3				
373	370	lr												
1973														
374		4												
375														
376														
377														
378 F														
379														
380														
381														
382 3 0														
383 3														
384														
385 3														
386														
387 3 0														
388 Ir 3 0 Ph P1 F H F CF3 H H H H H 389 Ir 3 0 Ph P1 H CH3 F H H H H H 391 Ir 3 0 Ph I I CF3 H CF3 H H H H H 392 Ir 3 0 Ph I CF3 H CF3 H H H H H 393 Ir 3 0 Ph I CF3 H F H H H H H 394 Ir 3 0 Ph P1 H CF3 F CF3 H CH3 H H 395 Ir 3 0 Ph P1 H CF3 F CF3 H CH3 H H 395 Ir 3 0 Ph P1 H CF3 F CF3 H CH3 H H 396 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 F CF3 H CH3 H H 397 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 F CF3 H CH3 H H 398 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 F CF3 H CH3 H H 399 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 F CF3 H CH3 H H 400 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 H CF3 H H CH3 H 401 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 H H CH3 H 402 Ir 3 0 Ph P1 F H H CF3 H H CH3 H 403 Ir 3 0 Ph P1 H CF3 F CF3 H H CH3 H 404 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 F CF3 H H CH3 H 405 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 F CF3 H H CH3 H 406 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 F CF3 H H CH3 H 407 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 F CF3 H H CH3 H 408 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 F CF3 H H CH3 H 409 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 F CF3 H H CH3 H 410 Ir 3 0 Ph P1 F CF3 F CF3 H H CF3 H H 411 Ir 3 0 Ph P1 F H H H H CF3 H H 412 Ir 3 0 Ph P1 H H F H H H CF3 H H 413 Ir 3 0 Ph P1 H F H F H H H CF3 H H 416 Ir 3 0 Ph P1 H F H F H F H CF3 H H 417 Ir 3 0 Ph P1 H F H F H F H CF3 H H 418 Ir 3 0 Ph P1 H F H F H F H CF3 H H 419 Ir 3 0 Ph P1 H F H F H C														
389 Ir 3 0 Ph P1 H CH3 F H H H H H H H H H														H
391						P1	Н		F	Н	Н	H_	H	Н
392 3 0 Ph 1 CF3 H F H H H H H H H H	390	İr	3	0	Ph	1	H	CH3	CF3	H	H	H		
393 3	391	İr	3	0	Ph			CF3						
394 3	392	lr	3		Ph		CF3							
395		lr												
396														
397														
398														
399 ir 3 0 Ph P1 F CF3 H H H CH3 H 400 ir 3 0 Ph P1 F CF3 H CF3 H H CH3 H 401 ir 3 0 Ph P1 F H H CF3 H H CH3 H 402 ir 3 0 Ph P1 H CF3 F CF3 H H CH3 H 403 ir 3 0 Ph P1 H CF3 F CF3 H H CH3 H 404 ir 3 0 Ph P1 H CF3 F CF3 H H CH3 H 405 ir 3 0 Ph P1 H F CF3 F H H H CH3 H 406 ir 3 0 Ph P1 F CF3 F H H H CH3 H 407 ir 3 0 Ph P1 F CF3 F H H CH3 H 408 ir 3 0 Ph P1 F CF3 F H H CH3 H 409 ir 3 0 Ph P1 F H F CF3 H H CH3 H 409 ir 3 0 Ph P1 H F H H H CF3 H H 410 ir 3 0 Ph P1 H F H H H CF3 H 411 ir 3 0 Ph P1 H H H F H H CF3 H 412 ir 3 0 Ph P1 H H H F H H CF3 H 413 ir 3 0 Ph P1 H H H F H H CF3 H 414 ir 3 0 Ph P1 H H H H F H CF3 H 415 ir 3 0 Ph P1 H H H H F H H CF3 H 416 ir 3 0 Ph P1 H H H H F H H CF3 H 417 ir 3 0 Ph P1 H H H H F H H CF3 H 418 ir 3 0 Ph P1 H H H F H H CF3 H H 419 ir 3 0 Ph P1 H H H F H H H CF3 H H 419 ir 3 0 Ph P1 H H H F H H H CF3 H H 419 ir 3 0 Ph P1 H H H F H H CF3 H H 419 ir 3 0 Ph P1 H H F H F H CF3 H H 419 ir 3 0 Ph P1 H F H F H CF3 H H														
400														
401														
402 b 3 0 Ph P1 H CF3 F H H H CH3 H 403 b 3 0 Ph P1 H CF3 F CF3 H H CH3 H 404 b 3 0 Ph P1 H H F CF3 H H CH3 H 405 b 3 0 Ph P1 F CF3 F H H H CH3 H 406 b 3 0 Ph P1 F H F CF3 H H CH3 H 407 b 3 0 Ph P1 F CF3 F CF3 H H CH3 H 408 b 3 0 Ph P1 F H H H H H H H							_							
403														
404														
405 3 0														
406														
407 3 0														
408							_							
409 ir 3 0 Ph P1 H F H H CF3 H H 410 ir 3 0 Ph P1 H H F H H CF3 H H 411 ir 3 0 Ph P1 H H H F H														
410														
411 Ir 3 0 Ph P1 H H H F H CF3 H H 412 Ir 3 0 Ph P1 F H H H H H H CF3 H 413 Ir 3 0 Ph P1 H F H H H CF3 H 414 Ir 3 0 Ph P1 H H F H H H CF3 H H CF3 H <t< td=""><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td>Н</td><td>CF3</td><td></td><td></td></t<>											Н	CF3		
412 3 0 Ph P1 F H H H H CF3 H H H								Н	Н			CF3		
413 3 0 Ph P1 H F H H H CF3 H H H CF3 H H H CF3 H H H CF3 H H H CF3 H H H CF3 H H CF3 H H CF3 H H CF3 H H CF3 H H CF3 H H CF3 H H CF3 H H CF3 H H CF3 H H CF3 H H CF3 H H CF3 H H H H H H H H H		lr		0	Ph	P1	F	Н	Н	H				
414					Ph	P1								
416 3 0 Ph P1 H F H F H CF3 H H H H H CF3 H H H H CF3 H H H H CF3 H H H CF3 H H H CF3 H H H H CF3 H H H CF3 H H H CF3 H H H CF3 H H H CF3 H H H CF3 H H H CF3 H H H CF3 H H H H H H H H H		lr		0	Ph	P1								
417	415	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н					
418 F 3 0 Ph P1 H F H F H CF3 H H 419 F 3 0 Ph P1 H F H F H CF3 H H	416	lr	3											
419 F 3 0 Ph P1 H F H F H CF3 H H														
710				_										
420 Ir 3 0 Ph P1 H F H F H H CF3 H														
	420	İr	3	0	Ph	P1	H	F	Н	<u>F</u>	<u> </u>	<u> </u>	CF3	<u> </u>

【表1-8】

1-87																
No	М	m	n	·A	В	E	J	G	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
421	lr	3	0	Ph	P1		- i		Н	F	Н	F	Н	н	CF3	H
422	lr	3	1	Ph	PI	_	_	-	H	F	H	F	н	Н	CF3	H
423	Îr	3	ò	Ph	P1	-	-		Н	F	Н	F	I	Н	CF3	н
424	lr	3	0	Ph	P1	-	-	_	CF3	H	Н	Н	H	CF3	Н	H
425	Ir	3	0	Ph	P1	-	-	-	Н	CF3	Н	Н	×	CF3	Н	Н
426	lr	3	0	Ph	P1	-		1	Ξ	H	CF3	Н	Ξ	CF3	H	H
427	lr	3	0	Ph	P1		-	-	Н	H	H	CF3	H	CF3	H	H
428	İr	3	0	Ph	P1	1	-	-	CF3	H	H	Ξ	Ξ	ᆂ	CF3	H
429	lr	3	0	Ph	P1				Н	CF3	Ŧ	н	H	Н	CF3	H
430	İr	3	0	Ph	P1		-		H	Н	CF3	Н	7	H	CF3	Н
431	ir	3	0	Ph	P1		-	-	H	H	Н	CF3	H	Н	CF3	H
432	ir	3	0	Ph	P1		-	-	CF3	<u>H</u> _	CF3	H	Ξ	CF3	H	<u> </u>
433	İr	3_	0	Ph	P1	1		-	. н	F	CF3	Н	Ξ:	CF3	Н	H
434	ir	3	0	Ph	P1	_	-		CF3	H	CF3	H	H	CF3	H.,	=
435	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1				H	H	H	CF3	Ξ:	CF3	H CF3	井
436	lr	3	0	Ph	P1				CF3	H	CF3	H	H	H		
437	<u>ir</u>	3	Ò	Ph	P1 P1	H -			H CF3	F	CF3	H	H	H	CF3	H
438	lr la	3	0	Ph Ph	PI	⊢≟⊢			H	- H	H	CF3	규	H	CF3	뀨
439	lr lr	2	1	Ph	PI	СНЗ	H	CH3	CH3	н	- 7-	H	유	H	H	H
441	lr lr	2		Ph	PI	CH3	Н	CH3	H	СНЗ	H	H	H	H	H	ا ۃ⊢
442	lr	2	+	Ph	PI	CH3	H	CH3	Ĥ	H	CH3	Н	H	Н.	H	H
443	1r	2	H	Ph	PI	CH3	H	CH3	H	H	Н	СНЗ	н	н	H	H
444	Îr	2	1	Ph	Pi	CH3	н	CH3	C2H5	н	н	Н	H	н	Н	H
445	lr	2		Ph	P1	СНЗ	Н	CH3	H	C2H5	Н	Н	Н	н	н.	Н
446	İr	2	1	Ph	P1	СНЗ	Н	CH3	Н	Н	C2H5	H	Ξ	н	H	Н
447	1r	2	1	Ph	P1	СНЗ	Н	CH3	Н	H	Н	C2H5	H	Н	Н	Н
448	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	Н	CH3	C3H7	Н	Η	H	H	H	Н	Н
449	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	Н	CH3	H	C3H7	H	H	Н	Н	Н	Н
450	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	Н	СНЗ	H	Н	C3H7	H	H	Н	H	H
451	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	н	CH3	H	I	Н	C3H7	Н	Н	Н	H
452	lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	СНЗ	C4H9	Н	Н	H	H	H	Н	H
453	lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	CH3	Н	C4H9	Н	Ŧ	H	Н	Н	H
454	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	CH3	H	CH3	<u>H</u> .	Н.	C4H9	H	H	H	H	H
455	lr .	2	1	Ph	P1	CH3	H	CH3	H	1	H .	C4H9	H	H	H	
456	l lr	2	1.	Ph	P1 P1	CH3	H	CH3	C6H13	H C6H13	H	H	H	H	H	1
457	lr •	2	+	Ph Ph	P1	CH3	H	CH3	н	H	C6H13	 	뉴	H	H	- # -
458	îr Ir	2		Ph	PI	CH3	H	CH3	H	- 	H	C6H13	H	H	H	H
459	lr	2	1	Ph	PI	CH3	뀨	CH3	C8H17	H	H	H	H	H	H	H
461	l ir	2	H	Ph	Pi	CH3	H	CH3	H	C8H17	H	H	H	H	H	H
462	lr	2	H	Ph	PI	CH3	H	CH3	H	Н	C8H17	H	H	H	H	H
463	lr	2	1	Ph	PI	CH3	H	CH3	н	H	H	C8H17	H	H	H	H
464	İr	2	H	Ph	PI	CH3	H	CH3	C12H25	Н	H	Н	H	H	н	н
465	lr.	2	1	Ph	Pi	СНЗ	H	СНЗ	Н	C12H25	Н	Н	Н	Н	Н	H
466	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	H	СНЗ	Н	Н	C12H25	Н	Н	Н	Н	Н
467	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	Н	СНЗ	Н	Н	Н	C12H25	Н	Н	Н	Н
468	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	Н	СНЗ	G15H31	Н	Н	H	H	Н	Н	H
469	lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	СНЗ	Н	C15H31	Н	Н	H	Н	H	H
470	<u>l</u> r	2	1	흔	P1	CH3	Н	CH3	Н	Н	C15H31	H	H	H	H	H
471	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	Н	CH3	H	Н	H	C15H31	H	Н	 !!-	#
472	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	CH3	СНЗ	CH3	<u> </u>	H	H	H	H	H	H	H .
473	<u>Ir</u>	12	1	Ph	P1	CH3	F	CH3	Н	H	H	H	H	H	1 #	<u> </u>
474	lr .	2	1	Ph	P1	CF3	CH3	CF3	H	. H	H	H	H	H	H	井
475	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	CF3		CF3	 	H	H	H	H	H	 	┢╫┤
478	lr L	2 2	+	Ph Ph	P1 P1	CH3 C4H9	CF3	CH3 C4H9	H	H	H	H	. H	H	H	┢╫┤
	lr lr	_	H	Ph	PI	CH3	C2H5	CH3	H	- 	H	H	 	H	H	1 # 1
478	lr	2 2	H	Ph	PI	CH3	C4H9	CH3	H	 	H	뉴	H	 	H	 ii
480	ir ir	2	╁	Ph	PI	CH3	CH3	CH3	H	CH3	H	H	 H	H	H	#
480				n	, P.	LOUG	UN3	Crio	<u></u>	1 0100	 -				• • •	لننب

【表1-9】

{1−9	1			*												
No	М	m	n	A	В	E	J	G	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
481	İr	2	T	Ph	ΡI	CH3	F	СНЗ	Н	CH3	Н	H	Н	Н	Н	Н
482	Ir	2	1	Ph	PI	CF3	СНЗ	CF3	H	CH3	Н	Н	Н	Н	Н	H
483	İr	2	1	Ph	PI	CF3	F	CF3	Ŧ	CH3	H	Н	Н	Н	Н	H
484	İr	2	1	Ph	PI	СНЗ	CF3	СНЗ	Н	CH3	Н	H	Н	H	Н	Н
485	Į,	2	1	Ph	PI	C4H9	F	C4H9	H	CH3	Н	Н	H	H	H	H
486	Ir	2	1	Ph	P1	СНЗ	C2H5	СНЗ	H	CH3	H	Н	Ŧ	I	=	Н
487	lr	2	1	Ph	PI	СНЗ	Н	СНЗ	Н	F	H	H	I	Ξ	H	Н
488	· Ir	2	1	Ph	P1	СНЗ	CH3	CH3	Н	F	Н	Н	Ξ	I	H	Н
489	lr	2	1	Ph	P1	CH3	H	CH3	Н	H	F	Н	Н	Н	Н	Н
490	lr	2	1	Ph	P1	CF3	CH3	CF3	H	F	H	H	H	. H	н	H
491	lr	2	7	Ph	P1	CF3	F	CF3	H	F	H	Н	Н	Н	H	Н
492	İr	2	1	Ph	PI	CH3	CF3	CH3	H	F	Н	H	н	H	Н	Н
493	lr	2	-	Ph	P	C4H9	F	C4H9	Н	F	Н_	H	Н	H	Н	H
494	lr	2	7	Ph	P1	CH3	C2H5	CH3	Н	F	Н	н	H	Н	H	H
495	lr	2	_	Ph	P1	CH3	H	CH3	Н	CF3	Н	Н	Н	H	H	H
496	lr	2	-	Ph	PI	CH3	CH3	CH3	Н	CF3	Н_	H	Н	H	H	H
497	lr	2	=	Ph	P1	CH3	F	СНЗ	Н	CF3	H	H	H_	Н	H	H
498	lr	2	-	Ph	PI	CF3	CH3	CF3	Н	CF3	H .	H	Ξ:	H	H	H
499	lr	2	-	Ph	P1	CF3	F	CF3	Н	CF3	Н	H	Ξ:	Н	H	H
500	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	CF3	CH3	Н	CF3	H	H	Н	H	H	H
501	ir	2	1	Ph	P1	C4H9	F	C4H9	н	CF3	Н	H	ΞJ	H	H	出
502	ir	2	1	Ph	P1	CH3	C2H5	CH3	H	CF3	H	Н	Ξ:	H	Н	H
503	ir	2	1	Ph	P1_	CH3	H	CH3	Н	H	H	H	7	CH3	H	뀨
504	İr	2	_	Ph	P1	CH3	CH3	CH3	H	<u> </u>	H	H	H	CH3	- 	유
505	İr	2	1	Ph	P1	CH3_	F	CH3	H	H	H	H	뀨	CH3	H	H
506	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	CF3	CH3	CF3	_	Н	Н	H	유	CH3	H	╒
507	Îr .	2		Ph	P1 P1	CF3 CH3	CF3	CF3 CH3	H	н	H	H	H	CH3	H	H
508	<u>lr</u>	2	-	Ph	PI	C4H9	F	C4H9	H	H	H	H	н	CH3	H	H
509 510	lr lr	2	-	Ph	PI	CH3	C2H5	CH3	H	Н	H	H	H	CH3	H	H
511	lr	2		Ph	PI	CH3	H	CH3	H	Н	H	H	H	H	СНЗ	H
512	lr	2	1	Ph	P1	CH3	СНЗ	CH3	H	H	Н	H	H	H	CH3	H
513	lr	2	1	Ph	P1	CH3	F	CH3	Н	H	H	H	Н	Н	CH3	H
514	lr	2	i	Ph	P1	CF3	СНЗ	CF3	Н	H	Н	H	Н	. н	СНЗ	H.
515	lr	2	1	Ph	PI	CF3	F	CF3	н	Н	H	Н	Н	Н	CH3	H
516	lr	2	1	Ph	PI	CH3	CF3	CH3	Н	н	Н	Н	H	Н	СНЗ	H
517	lr.	2	1	Ph	PI	C4H9	F	C4H9	н	Н	Н	Н	Н	H	CH3	H
518	lr.	2	1	Ph	PI	СНЗ	C2H5	CH3	Н	H	Н	Н	H	Ŧ	СНЗ	Н
519	lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	CH3	H	CF3	F	н	Н	СНЗ	Н	H
520	lr	2	1	Ph	P1	CH3	СНЗ	СНЗ	Н	CF3	F	н	Н	СНЗ	H	H
521	lr	2	1	Ph	P1	CH3	F	СНЗ	H	CF3	F	Н	Н	CH3	H	H
522	İr	2	1	Ph	P1	CF3	CH3	CF3	н	CF3	F	H	Н	CH3	H	H
523	lr	2	1	Ph	P1	CF3	F	CF3	Н	CF3	F	H	H	CH3	Н	H
524	lr	2	-	Ph	P1	CH3	CF3	CH3	Н	CF3	F	H	H	CH3	H	H
525	lr	2	-	Ph	P1	C4H9	F	C4H9	Н	CF3	F	H	Н	CH3	Н	H
526	lr	2	1	Ph	P1	CH3	C2H5	СНЗ	H	CF3	F	H	H	CH3	CH3	┝╫┤
527	ir	2	1	Ph	P1	CH3	Н	СНЗ	<u>F</u>	H	F	H	Н	H	CH3	
528	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	CH3	СНЗ	CH3	F	<u>H</u>	F	H	H	H	CH3	1 7 1
529	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	CH3	F	CH3	F	H	F	H	H	 	CH3	
530	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	CF3	CH3	CF3	F	H	F	H	H	H H	CH3	╽╫┪
531	. Ir	2	1	Ph	P1 P1	CF3	F CF3	CH3	F	- 7	F	 	H	H	CH3	
532	lr !-	2	1	Ph	PI	CH3 C4H9	F	C4H9	F	H	F	H	H	H	CH3	
533	lr .	2	1	Ph	PI	CH3	C2H5	CH3	F	H	F	H	H	H	CH3	
534 535	lr lr	2	1	Ph	PI	CH3	H	CH3	H	F	H	F	H	H	H	H
536	lr	2	1	Ph	PI	CH3	CH3	CH3	H	F	H	F	H	H	H	H
537	lr	2	1	Ph	PI	CH3	F	CH3	H	F	H	F	H	H	H	H
538	ir	2	+	Ph	PI	CF3	СНЗ	CF3	H	F	H	F	H	H	СНЗ	H
539	lr	2	+	Ph	PI	CF3	F	CF3	H	H	F	H	H	H	CF3	H
540	<u>"</u>	2	i	Ph	PI	CH3	CF3	CH3	н	H	F	H	H	Н	CF3	H
		-	لنا							<u> </u>						

【表1-10】

No	м	m	n	Α	8	B'orB	E	J	G	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
41	İr	2	ī	Ph	P1		C4H9	F	C4H9	H	Н	F	н	н	Н	CF3	TH
	1/1/	2	H	Ph	PI	H-	CH3	C2H5	CH3	H	н	F	н	H	H	CF3	┝╫┤
42			1											H	CF3		뉴
_ 43	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1		CH3	H	CH3	H	H	F	H			Н.	
.44	lr .	2	1	Ph	<u>P1</u>	-	CH3	СНЗ	СНЗ	H	Н	F	Н	Н	CF3	H	H
45	<u>Ir</u>	- 2	L	Ph	P1		СНЗ	F	CH3	Н	H	F	H	Н	CF3	Ŧ	H
<u> 5 6</u>	lr_	2	ш	Ph	P1	-	CF3	CH3	CF3	<u>H</u>	. н	F	H	Н	CF3	H	Н
5 7	lr_	2		Ph	P1		CF3	F	CF3	Н	I	F	H	Н	CF3	H	H
5 8	lr	2	1	Ph	P1	-	CH3	CF3	CH3	H	Н	F	H	H	CF3	H	H
5.9	lr	2	1	Ph	P1	-	C4H9	F	C4H9	н	Н	F	H	H	CF3	Н	Н
5 0	lr	2	ī	Ph	P1	-	СНЗ	C2H5	СНЗ	H	н	F	Н	H	CF3	H	H
5 1	lr	2	Ť	Ph	ΡÎ	-	СНЗ	Н	СНЗ	Н	CF3	F	Н	H	Н	Н	H
552	İr	2	ti	Ph	PI	-	CH3	СНЗ	CH3	Н	CF3	F	H	H	Н	Н	H
553	ir	2	i	Рh	ΡĪ	-	CH3	F	CH3	H	CF3	F	H	H	H	H	H
		Ī			Ī	_		СНЗ		H		F	H	H	Н	H	H
554	lr .	2	Ļ	Ph	P1	-	CF3		CF3		CF3						—
555	lr_	2	1	Ph	P1	L-	CF3	F_	CF3	Н	CF3	F	Н	H	Н	H	<u> </u>
556	lr	2	1	Ph	PI		СНЗ	CF3	CH3	Н	CF3	F	Н	H	Н	I	Н
557	lr	2	1	Ph	PI		C4H9	F	C4H9	Н	CF3	F	. н	Н	Н	Н	H
558	lr	2	1	Ph	P1	-	CH3	C2H5	CH3	I	CF3	F	H	Ξ	Ŧ	Н	Н
559	lr	2	1	Ph	P1	-	CH3	н	СНЗ	Н	CF3	F	Н	Н	Н	CH3	Н
560	lr	2	1	Ph	PΙ	-	СНЗ	СНЗ	CH3	Н	CF3	F	Н	H.	Н	CH3	H
561	lr	2	1	Ph	P1	-	CH3	F	СНЗ	Н	CF3	F	Н	H	Н	СНЗ	H
562	lr.	2	i	Ph	PI	-	CF3	СНЗ	CF3	н	CF3	F	H	H	н	CH3	
563			i	Ph	PI	\vdash	CF3	F	CF3	H	CF3	F	н	H	Н	CH3	H
	lr .	2		-										뀨	н	CH3	╽╫┪
564	ir	2	1	Ph	P1		CH3	CF3	СНЗ	Н	CF3	F	н				
565	<u>lr</u>	2	\Box	Ph	PI		C4H9	F	C4H9	Н	CF3	F	H	H	H	CH3	H
566	lr	2	1	Ph	PI		CH3	C2H5	СНЗ	Н	CF3	F	H	H	Н	CH3	Н
567	ir	2	1	Ph	PI	-	CH3	Н	CH3	Н	CF3	Н	CF3	H	H	Н	Н
568	İr	2	-	Ph	PI	-	СНЗ	CH3	CH3	H	CF3	H	CF3	Н	Ŧ	H	Н
569	İr	2	1	Ph	PI	-	CH3	F	CH3	H	CF3	Н	CF3	H	H	H	H
570	lr	2	1	Ph	P1	-	CF3	CH3	CF3	Н	CF3	Н	CF3	Ŧ	H	H	Н
571	lr	2	1	Ph	P1	-	CF3	F	CF3	I	CF3	Н	CF3	Н	н	Н.	H
572	lr	2	1	Ph	P1	-	CH3	CF3	CH3	Н	CF3	н	CF3	Н	Н	н	н
573	lr	2	Ť	Ph	PI	_	C4H9	F	C4H9	Н	CF3	H	CF3	Н	Н	Н	H
574	lr	2	H	Ph	PI	-	CH3	C2H5	CH3	H	CF3	H	CF3	H	H	H	H
			_		PI	P1				H	H	H	Н	H	Н	C4H9	H
575	ŀ	2	1	Ph			-	-	-					H	H	C4H9	
576	<u>lr</u>	2	-	Ph	P1	P1				F	H.	H	H				
577	lr	2	=	Ph	P1	P1			_	H	F	벌	H	<u> </u>	H	C4H9	<u> </u>
578	lr	2	日	Ph	PI	PI	-	-		Н	н	F	<u>H</u>	Н	H	C4H9	Н
579	lr	2	1	Ph	PI	P1	-	1	-	Н	Н	H	F	Н	H	C4H9	H
580	lr	2	Ξ	Ph	P1	P1	_	ı	ı	F	H	F	H	Н	Н	C4H9	Н
581	lr	2	1	Ph	P1	P1	-	1	ı	Н	F	Н	F	H	H	C4H9	Н
582	İr	2	1	Ph	PI	P1	-	-		Н	F	F	Н	H	Н	C4H9	Н
583	lr	2	1	Ph	P1	P1	-	-	1	F	Н	H	F	H	Ĥ	C4H9	H
584	lr	2	Ħ	Ph	P1	P1	-	_	_	F	F	F	F	H	Н	C4H9	H
585	lr.	2	H	Ph	Pi	Ρī				H	CF3	H	H	H	H	C4H9	H
	_	2	H	Ph	Pi	Pi				H	H	H	CF3	H	H	C4H9	
586	lr .							=							_ 	C4H9	
587	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	P1				н	CF3	H	CF3	Н.			
588	lr	2	ш	Ph	P1	P1		-		H	CF3	F	Н	H	н	C4H9	#
589	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	P1			-	F	CF3	F	_ н	H	¥	C4H9	H
590	lr	2	1	Ph	P1	P1	_	•	-	F	CF3	Н	Ŧ	H	Н	C4H9	H
591	ŀr	2	1	Ph	P1	P1	-	-	-	Н	Н	F	CF3	H	H	C4H9	Н
592	lr	2	1	Ph	P1	PI	-	_	_	F	Н	Н	CF3	н	Н	C4H9	H
593	İr	2	Ť	Ph	PI	ΡĪ	_	_	_	F	H	F	CF3	H	H	C4H9	H
594	lr lr	2	H	Ph	Pi	PI			-	Н	СНЗ	H	Н	H	Н	C4H9	H
			H				<u> </u>	— <u> </u>	<u> </u>			CH3		H	H	C4H9	1 # 1
595	lr .	2	_	Ph	P1	P1		├	-	<u>H</u>	H		H		H		유
596	lr .	2	1	Ph	PI	P1			L	н	C2H5	Н	H	Η:		C4H9	
597	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	P1			_=_	Н	Н	C2H5	H	H	H	C4H9	H
598	İr	2	1	Ph	P1	P1		•	-	H	C4H9	Н	H	H	Н	C4H9	H
59 9	ŀr	2	1	Ph	P1	P1		1	ı	Ŧ	H	C4H9	H	Н	I	C4H9	H
600	ŀr	2	1	Ph	P1	P1	_	-	_	F	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
لتتنب			<u> </u>			لنب											

【表1-11】

No	М	m	n	T A	В	B'orB"	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-RB
601	l lr	1 2	1	Ph	PI	PI	H	F	H	H	H	H	H	H
602	lr	2	1 i	Ph	PI	PI	H	н	F	H	H	H	뉴	┪
603	lr	2	1	Ph	P1	P1	Н	Н	H	F	H	H	H	H
604	lr	2	1	Ph	P1	P1	Н	F	Н	F	H	H	Ĥ	Ĥ
605	Ir	2	1	Ph	P1	P1	Н	F	F	н	H	H	_ H	Н
606	lr .	2	1_1_	Ph	PI	P1	F	Н	Н	F	Н	H	Н	H
607	<u>Ir</u>	2	1	Ph	P1	P1	F	F	F	F	Н	Н	Н	Ξ
608	lr_	2	1	Ph	P1	P1	Н	CF3	Н	Н	H	H	Н	Н
610	lr lr	2	1	Ph Ph	P1	P1	Н.	H	H	CF3	H	Ξ:	Ξ	H
611	ŀr	2	 	Ph	Pi	PI	H	CF3	F	CF3	H	H	H	H H
612	lr	2	l i	Ph	PI	Pi	F	CF3	F	H	H	H	뀨	H
613	lr	2	1	Ph	PI	Pi	F	CF3	Н	H	H	н	H	H
614	lr	2	1	Ph	PI	PI	H	Н	F	CF3	H	Н	H	H
615	lr	2	1	Ph	PI	P1	F	Н	Н	CF3	H	Н	H	Ĥ
616	lr .	2	1	Ph	P1	P1	F	Н	F	CF3	Н	Н	H	Н
617	lr	2	1_1_	Ph	P1	P1	Н	CH3	Ŧ	H	H	H	Ξ	Н
618	ir	2	1	Ph	Pt	P1	Н	Н	CH3	Н	I	H	E	Ŧ
619	lr In	2	1	Ph	P1	P1	H	C2H5	H	Н	7	H	H	H
620 621	ir Ir	2 2	1	Ph Ph	P1 P1	P1	H	H	C2H5	Н	H	E	Η	H
622	lr	2	 	Ph	P1	P1	H	C4H9 H	C4H9	H	H	H	H	H
623	İr	2	- i -	Ph	Pi	Pi	Н	н	H	H	- 	H	H	CH3
624	İr	2	i	Ph	P1	Pi	F	Н	н	H	H	H	H	CH3
625	ŀr	2	1	Ph	P1	P1	Н	F	Н	H	H	H	н	CH3
626	lr	2	1	Ph	P1	P1	Н	H	F	H	Н	Н	н	СНЗ
627	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	P1	Н	Н	Н	F	Н	Н	н	CH3
628	ir	2	1	Ph	P1	P1	F	Н	F	Н	H	H	Н	CH3
629	lr_	2	1	Ph	P1	P1	Н	F	H	F	H	н	Н	CH3
630 631	lr In	2	1	Ph Ph	P1	P1	ı E	F	F	벌	H	H	<u>H</u>	CH3
632	lr lr	2	1	Ph	PI PI	P1	F	H F	H	F	H	H	H	CH3 CH3
633	Îr	2	 	Ph	P1	PI	H	CF3	- H	H	H	H	H	CH3
634	b	2	-	Ph	P1	P1	H	Н	н	CF3	H	н	H	CH3
635	lr	2	i	Ph	P1	PI	H	CF3	H	CF3	H	Н	H	CH3
636	ir	2	1	_ Ph	P1	PI	Н	CF3	F	Н	н	H	H	CH3
637	ir	2	1	Ph	PI	P1	F	CF3	F	Н	Н	Н	Н	CH3
638	lr	2	1	Ph	PI	P1	F	CF3	H	H	H	Н	Н	CH3
639	lr	2	1	Ph	P1	P1	Н	Н	F	CF3	Н	Н	Н	СНЗ
640 641	<u> r</u>	2		Ph	P1	<u>P1</u>	_ <u>F</u>	- #	H	CF3	<u>H</u>	H	H	CH3
642	lr lr	2	1	Ph Ph	PI PI	P1	H	CH3	H	CF3	H	H	H	CH3
643	lr	2	+	Ph	PI	PI PI	- 	H	CH3	H	H	ᅲᅱ	ᇤ	CH3
644	br	2	- 	Ph	- Fi	Pi	뀨	C2H5	Н	H	규	뀨	뮤	CH3
645	lr	2	1	Ph	PI	PI PI	H	H	C2H5	H	H	뀨	H	CH3
646	lr	2	1	Ph	PI	P1	H	C4H9	Н	H	H	- н	H	СНЗ
647	ŀ	2	1	_ Ph	Pi	P1	Н	Н	C4H9	Н	Н	н	Н	CH3
648	lr	3	0	Ph_	P2		Н	Н	СНЗ	H	Н	Н	н	-
649	lr_	3	0	Ph	P2	-	Н	Н	C4H9	Н	н	_H_	н	-
650	- br	3	0	Ph	P2	_=-	F	<u> </u>	<u>-</u> <u>F</u>	H	Н.	н	<u>H</u>	
651 652	lr Ir	3	0	Ph Ph	P2		<u>H</u>	H	F	<u>H</u>	<u>H</u>	H	쁘	
653	<u> </u>	3	0	Ph	P2 P2	 -	H	CF3	_ <u>H</u> _	H	<u> </u>	H	버	-=-1
654	lr	3	ö	Ph	P2		H	뀨	H	H	H	뀨	井	=-
655	lr	3	Ö	Ph	P2	-	H	H	Ĥ	규	H	H	#	-
656	ir	3	ō	Ph	P2		н	H	H	Ĥ	H	H	СНЗ	
657	ŀ	3	Ŏ	Ph	P2	-	H	H	H	H	H	СНЗ	H	
658	lr	3	0	Ph	P3		Н	H	СНЗ	H	Н	_ H_	H	
659	lr	3	0	Ph	P3	- 1	Н	Н	C4H9	H-	Н	Н	H	-
660	lr	3	0	Ph	Р3	- 1	F	н	F	Н	н	Н	н	

【表1-12】

1	-12													
ſ	No	М	æ	n	Α	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
ı	661	İr	3	0	Ph	P3	н	Н	F	H	Н	н	н	-
ł	662	lr	3	Ö	Ph	P3	н	CF3	Н	Н	H	H	Н	
ł	663	lr	3	ŏ	Ph	P3	Н	н	Н	H	H	H	X	
ı	664	lr	3	0	Ph	P3	Н	H	Н	Н	H	H	H	_
ı	665	lr	3	-	Ph	P3	Н	Н	H	Н	H	H	Н	
ŀ	666	lr	3	0	Ph	P3	Н	Н	Н	Н	CH3	H	H	
- 1	687	lr	3	0	Ph	P3	Н	Н	Н	Н	H	CH3	H	
- 1	668	lr	3	0	Ph	P4	Н	Н	СНЗ	H	H	Н	Н	
	669	lr	3	0	Ph	P4	H_	Н	C4H9	H	H	H	Н	
- 1	670	lr	3	0	Ph	P4	F	Н	F	Н	Н	H	H	-
	671	lr	3	0	Ph	P4_	I	H	F	H	H	H	H	
	672	lr	3	0	Ph	P4	Н	CF3	H	Н	Н	H	H	
ı	673	lr	3	0	Ph	P4	Н	H	Н	н	H	Н	H	
- [674	lr	3	0	Ph	P4	Н	<u>H</u>	н	H	Ŧ	H	H	
	675	lr	3	0	Ph	P4	Н	Н	Н	Н	Н	H	Ĥ	
ı	676	lr	3	0	Ph	P4	Н	H	H	H	CH3	H	H	
1	677	lr	3	0	Ph	P4	H	Н_	Н	Н	H	CH3	н	
	678	lr	3	0	Ph	P5	Н	н	СНЗ	H	Ξ	Ξ:	H	
	679	lr	3	0	Ph	P5	н	H	C4H9	Н_	Н	Н	H	-
	680	İr	3	<u> </u>	Ph	P5_	H	H	F	Н	H	Н_		
١	681	lr_	3	0	Ph	P5	Н	CF3	H	H	Ŧ	H	. H	
-	682	lr	3	0	Ph	P5	Н	H	Н	Н.	Н_	CH3 H	H	H
	683	<u>lr</u>	3	0	Ph	P6	H	H	CH3	H	H	H	- H	유
	684	ŀr	3	0	Ph	P6	H	<u> </u>	C4H9	H	H	H	- 	
	685	lr	3	0	Ph	P8	Н_	H	F	H	H	H	H	유
	68 6	lr	3	0	Ph	P6	Н	CF3	<u> </u>	<u> </u>	H	CH3	- H -	규
- 1	687	<u>Ir</u>	3	0	Ph	P8_	H	H	H	H	H	H	H	
	688	lr	3	0	Ph_	P7	Н_	н	CH3	H	H	- 	- 	┝╫┪
	689	lr .	3	0	Ph	P7	H	井	C4H9 F	H	H	H	H	H
ļ	690	<u>Ir</u>	3	-0	Ph	P7	H	CF3	H	 	- 	H	H	H
1	691	İr	3	9	Ph	P7 P7	규	H	H	유	H	СНЗ	H	H
	692	<u>lr</u>	3	0	Ph Ph	P8	- H	 	CH3	H	H	H	H	H
	693	<u>lr</u>	3	6	Ph	P8	 	H	C4H9	 	H	н	H	H
	694	lr 1-	3	0	Ph.	P8	 	 	F	 	H	H	H	H
	695	<u>lr</u>	3	8	Ph	P8	 	H	H	H	 	H	CH3	H
	69 6	lr lr	3	1 6	Ph	P8	 	H	H	 	H	СНЗ	Н	H
	698	lr lr	3	1 6	Ph	P9	H	H	СНЗ	H	H	Н	H	Н
	699	lr	3	1 6	Ph	P9	H	H	C4H9	H	H	Н	H	H
	700	ir	3	1 6	Ph	P9	H	Н.	F	H	H	Н	Н	н
	701	lr	3	 ö	Ph	P9	H	H	Н	H	н	Н	CH3	Н
	702	ir	3	1 6	Ph	P9	H	H	H	H	Н	CH3	Н	Н

	B'R8	Ļ	Ţ	Ī	_	-	ī	Ī	Ŀ	Ī	Ē	Ŧ	Ī	Ŀ	Ī	Ţ	Ī	Ī	Ī	Ī	Ī	Γ	Γ.	Γ.	Γ.		Ι.	Ι.	Γ.			Ι,			Ι.	Ī	Γ,		,	H		
	_	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	Ŀ	Ŀ	Ŀ	Ŀ	H	L	Ľ	Ŀ	Ĺ	Ĺ	Ĺ	Ĺ	L	Ĺ	Ŀ	L	L	H	F		H
	1 B'-R7	F	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ľ	Ľ	Ŀ	Ľ	Ľ	Ŀ	Ľ	Ľ	Ľ	_	Ŀ	-	Ŀ	•	Ľ	Ľ	Ľ	-	H	C4H9	Ξ
	8R	E	=	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	≖	Ξ	Ξ	Ŧ	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ŀ	•	<u> </u>	Ŀ	<u>'</u>	ŀ	ŀ	-	-	-	-	-	-	-	ŀ	1	1	-	н	Ξ	Ξ
	B'-R5	F	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	I	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	ŀ	ŀ	ļ		ı	,		-	-	-	-	•			ŀ	-		-	H	Ξ	Ξ
	B-R8	F	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	F	I	Ξ	Ŧ	H	Ŧ	Ī	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	F	Н	Н	Н	Н	Ξ	H	Ξ	CH3	Н	Н	Н	Ξ	Ξ
	B-R7	Ę	Ξ	Ξ	Ξ	Ē	Ξ	Ī	Ξ	Ξ	CH3	Ξ	×	Ŧ	=	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	CF3	CF3	CH3	Н	Н	H	Н	¥	당	H	CH3	H	H	Ξ	3
	B-R6	F	Ξ	Ξ	Ξ	ī	Ŧ	±	Ξ	CH3	Ξ	Ξ	⊢	Ī	Ξ	F	=	Ī	I	Ŧ	Ŧ	н	Ŧ	Ξ	Ī	н	Ξ	Ŧ	Ŧ	Н	Ŧ	Н	Н	Н	×	Ξ	Н	H	Н	¥	F	Ξ
	B-R5 I	F	Ī	Ξ	Ŧ	Ì	Ŧ	ī	Ξ	Ξ	Ŧ	Ξ	Н	Ŧ	Ŧ	Ŧ	I	Ŧ	Ī	Ξ	Н	Η	Н	H	Ŧ	Цн	Ξ	Ξ	Н	Н	Ŧ	Ŧ	¥	Н	=	Ŧ	Н	Н	Ξ	H		Ξ
	A'-R4	F		-	-		=	Ξ	F	I	Ī	н	•	-	F	H	Ī	Ī	,	=	Н		-	-		-	•	-	-	-	-	-	-	-		,		•		-	H	ı
	A'-R3 A	CH3		-	-	,	=	Ŧ	Ŧ	Ī	Ξ	н	•	•	捳	H	Į	Ī	Ŧ	Ξ,	Н		-	-	-		-	-	-	-	-	•	•	-	-	- -	Η.	-				1
	A'-R2 A	H	Ξ	Н	н	CH3	Ξ	Ŧ	Ē	I	I	H	I	H	I	H	Ŧ	Ξ	Ŧ	Н	Н		-	_	-			-	-	•	-				-	,		•	•	-		
	-RI A	F	Ī	H3	Н	Н	Н	CH3	H	Ξ	Щ	Н	I	н	H	Ŧ	-	×	CH3	н	Н	-	_	-	-	-		-	-	-		•	-	-	-	-		-				\dashv
	A-R4 A	\vdash	\vdash	Н	Η	Н	H	Н	H	Н	Н	н		Н	Н	F	F	=	H	H	H	-		_	_	-	_			-	_		•			-	-	_	-	•		\exists
1	$\overline{}$	L	Н	Ц	Н	Н	Н	Н	L	Н	Н	Н	Ц	Ц	L	L	L	L	L	Ц	Ц	Н	Н	Н	L	Н	-	Н	Н	Н			Н	Н		H	Н	Н	Н		Н	\dashv
	12 A-R3	Н	CH3	Н	۲	Н	Н	н	Н	Ц	Ξ	Ц	H	Н	I	Н	Н	Н	Н	CH3	Н	•	-	-	- 1	-	3 -	_	-		•	_	_	3	3 -	3	3			3	Ĥ	-
	1 A-R2	H -	н	H	Ξ	H	Ξ.	н	H	H	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	н	1	Н	н	H	H	Н	Н	ш	П	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	S	ठ	CF	S	Ξ.	H	5	Ξ	긔
ŀ	A-R1	۳	I	I	Ξ	Η	I	H	H	¥	Ξ	Ξ	Ξ.	Ξ	Ξ.	I	н	H	н	H	Ξ	Н	C2H5	C4H9	1 E	CF3	н	Ξ.	CH3	H	_	H	Н	H	Η.	H	H	Н	Ц	H	Ξ	_
	٥	Ŀ	•	•	•	1	-	•	•	•	•	'	-	•	-	•	- 1	•	-	•	_	•	-	-	•	_	- 1	- 1	-	•	Н	CH3	ਤ -	_	•	-	-	•	: 당	-		4
	긔	-	-	1	•	_	•	•	-	\$	1	'	-	•	•	*	-	-	•	•	•	•	•	٠	-	-	_	-	-	-	Н	9	H	-	•	Ŀ	-	-	1	•		4
	ш	·	•	•	ľ	•	-	•	-	•	•	<u>'</u>	-	٠	•	•	-	•	-	-	•	-	•	٠	•	•	-	•	•	•	•	CH3	H3	-	•	-	-	•	왕	•		4
	쁴	Н	Н	-	-	Н		Н	Н	Н	-	ā	-	Н	Н	_	Н	Н	Н	Н	Н	Ц	-	-	•		Ŀ	_	_	•	•	-	•	•	• .	_		-	-	Ы		
	خ	Н	\neg	-	-1	┪		Н	_	Н		-1	╛		Н	-	Н	т	Н	Τ	П	Н		Н	Н	_	Т	Н	_	П		_	_	_	_	М	_	Н	•	•		4
	_	Ш			_	_						_1	_	ш		Ш	Ц]		J			\Box	ш			Ш	Ц	ш				ш	ш	Ц		ш			ш		_
1	۷	4	듄	됩	됩	£	£	됩	£	ď	£	ᄹ	£	ቒ	돈	£	4	P	4	₹	£	Tnl	Tol	Ţ	Tn1	Tn1	Tn1	Tn1	Tn1	Tn1	Tul	Ţ	Tn1	Τ'n	Ť'nź	Tn2	Tni	Tn2	Ĭ'n2	Tri	ZU,	٤
	٥				-	-	_		_			_	_			-	-	1	Ļ		-	0	0	0	0	0	0	٥	0	0	0			0	0	0	0	0			口	口
-	ε		7	~	~	~	2	7	2	2	2	2	~	2	1	2	2	2		Н	_	Н	Н	3	Н	3	3	3	3	3	3	2	2	3	3	3	3	3	2	7		7
3	Σ	È	<u>-</u>	늴		1	<u>-</u>	۵	7.	-	۲	È		٤	۵	-	-	1	4	-	1	-	ት	_	1	7	=	4	-	느	7	_	1	1	Į.	Н	4	Ц	4	1	Ц	4
	£	703	ğ	, 20,	8	ē	<u>۾</u>	, 6	2	Ξ	715	73	7	715	716	717	718	719	720	721	722	723	724	725	728	727	728	729	730	731	732	733	734	735	738	737	738	739	740	ž	742	ξ S
Ħ Ū				_								_															_		-				_									

[要1-1

B'-R8	Τ.	T.	Τ.	Τ,	Ι.	Τ.	T.	Ι.	T.	T.	T.	Γ.	Ι.	Γ.	Τ.	Τ.	Τ.	Γ.	Γ.	Γ.	Γ.	I	ī	Ι.	Γ.	Γ.				Γ.		Γ.	Γ.	,	Γ.	Ţ	П
\vdash	╂	╀	╀	ŀ	┞	ŀ	L	ŀ	╀	╀	L	L	Ĺ	Ļ	Ļ	L	ŀ	Ĺ	Ĺ	L	Ŀ	F	F	Ŀ	Ľ	Ľ	Ľ	ļ	Ľ	Ļ	Ľ	Ŀ	Ļ		L		H
B-R7		Ţ,	Ľ	ľ	Ŀ	Ľ	Ľ	Ŀ	Ŀ	ļ.	Ŀ	Ŀ	ŀ	Ŀ	Ŀ	Ŀ	Ŀ	Ŀ	Ŀ	Ŀ	Ŀ	Ξ	Ξ	Ŀ	ľ	Ŀ	ŀ	-	ľ	Ŀ	·	1	Ŀ	Ŀ	Ŀ	Ξ	
9Re	Ŀ	ŀ	Ŀ	ŀ	Ŀ	Ŀ	ŀ	ŀ	ŀ	ŀ	ŀ	Ŀ		ŀ	ŀ						•	Ŧ	Ŧ	ŀ		,	-		•	•		•	,			Ξ	·
B'-R5	ŀ	ŀ	Ŀ	ŀ	ŀ		Ŀ		ŀ			,						١	-		•	Ξ	I		1	,	-		•	•	_	•		-	ŀ	Ŧ	
84-R	Ξ	I	Ξ	Ŧ	Ξ	Ξ	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Н	I	I	Ŧ	¥	I	I	Ξ	н	I	I	H	н	H	×	H	Ŧ
B-R7	몽	Ξ	S. S.	င်း	Ξ	CF3	Ŧ	Ξ	Ξ	윉	I	CF3	Ξ	¥	Ŧ	CF3	Ŧ	Ŧ	н	×	CF3	н	CF3	CH3	H	н	н	Ξ	н	н	H	CH3	н	CF3	H	CHS	I
8-R8	z	ਝ	I	Ξ	Ξ	H	Ξ	Ξ	용	I	CF3	Ξ	н	H	I	н	I	H	н	н	н	н	H	I	CH3	н	¥	I	н	н	CH3	н	H	X	Ŧ	X	I
B-R5	Ξ	Ξ	Ξ	I	Ŧ	н	¥	Ξ	Ξ	I	I	Ξ	н	н	Ξ	н	H	н	н	н	H	н	н	I	н	н	I	Ŧ	н	н	Ŧ	H	CH3	Ξ	Ŧ	H	¥
A-R4	Ξ	Ξ	I	Ŧ	Ŧ	H	н	Ŧ	I	I	I	н	н	н	I	н	H	н	H	н	H	×	н	¥	H	н	X	I	I	H	Ξ	Ξ	н	Ŧ	H	. H	Ŧ
A-R3	Ξ	I	Ŧ	×	Ξ	н	H	x	Ξ	Ξ	×	н	H	Η	н	н	н	н	Н	н	H	×	Н	Н	H	н	돲	F	H	옰	Ŧ	H	¥	H	H	¥	몽
A-R2	Ξ	Ŧ	н	н	H	¥	Ŧ	н	Ξ	Ŧ	Ħ	H	н	н	н	н	н	Н	н	н	·	H	I	н	н	SH3	H	×	H	I	H	H	I	Ŧ	Н	Ξ	Ŧ
A-RI	Ξ	Ξ	H	н	H	Ξ	Ŧ	CH3	동	당	CH3	CH3	4	CF3	ч	1	СНЗ	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3	왕	н	Ŧ	¥	¥	I	¥	I	H	Ŧ	I	Ŧ	I	H	Ξ
O		-	-	•	띥	CH3	똜	-		•	-	٠	•	1	•	•	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3		-		-	•	•	•	CH3	당	1	•	-	•	당	•	
2	٠	-	1	-	CH3	I	Ŀ	-	-	-	•		•	1	-	-	н	EHO!	Ŀ	C2HS	¥	•	-	-	-	-	•		SHO	I	1		•	-	¥	-	
ш	•	٠	1	•	CH3	CH3	CH3	-			1	-	-	-	-	-	CH3	· CH3	CH3	CH3	C높	-	-	-	-	-	-	-	똤	CH	-	-	-	_	ᄄ		
B'orB"	-	•	•	٠	-	-	-	•	-	-	•	-	-	•	•	•	•	•	•	•	•	PI	P.	•	-	•	-	•	•	•	•	•	•	•	-	ā	-
	Ρ1	Ы	рı	٦	ы	ī	Ы	P1	ЬI	ы	Ы	P1	P1	ы	Ρ1	Ы	P1	Ρί	ы	Ы	ы	P1	P1	P1	PI	ΡI	P1	ā	Ы	P8	P1	P1	PI	P1	Ē	ā	Ē
A	Tn3	Tn3	Tn3	Tn3	Tn3	Tn3	Tn3	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Npt	Np1	Np2	Np2	Np2	Np2	Np2	Np2	Np2	Pe	Pe	Pe	P.	Pe	P.	Œ
د	0	0	0	0	-	-	-	0	0	0	0	0	0	0	0	0	-	-	1	1	1	1	1	0	0	0	0	0	1	-	0	0	0	0	1	-	•
ш	3	3	3	3	2	2	2	3	3	3	3	3	3	3	3	3	2	2	2	2	2	2	2	3	3	3	3	-	2	2	3	3	3	3	2	2	-
×	à	-	۵	٨	٤	۵	ı.	7	ŀ	4	4	ļ	Ir	ŀ	ŀ	ŀ	lr	14	lr	ŀ	۵	7	ŀ	4	lr	F	4	Ŀ	H	ħ	ħ	į,	h	Ir	ħ	4	7
Š	744	745	.746	72	748	749	750	751	752	753	754	755	756	757	758	759	760	781	762	783	784	785	768	787	768	789	3	Ē	772	577	774	775	776	111	778	6 /2	8

(数1-1

R'-R					'					ı	,		•	•	•		,	,		-	•			•		•	•	I	•	•	•	•	-	•	•	•		•	8	•
R'-R7					•		,						-	-		-3.		1	•	•	,			-			•	I	1	ı	•	•	ı			-		•	-	
B'-86			ŀ	ŀ									•	1		-			•	•	•	-	•	-		-	-	Ξ		•	•	•	•	-	-	-		-	•	•
8B					•		•	١,					-		•	-	•	,	•	•	-	-	-	_	•	-	-	H		•	•	-	•	•	•	•	•	-	•	•
B-R8	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	н:	I	Н	-	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	Н	Ξ	Н	×	I	Ŧ	н	н	н	н	H	×	Ξ	н	Ξ	H	I	H	I	-	I	Н	I	H	¥	Ξ	H	Ξ
8-8,	Ξ	용	Ŧ	윉	I	н	н	Ŧ	Ξ	I	I	Ή	H	H	н	Ŧ	I	I	н	×	H	CH3	×	I	н	н	I	н	CH3	I	I	CH3	CH3	H	I	C4H9	I	Ŧ	I	Ξ
8-8	Ξ	I	CH3	Ŧ	Н	н	Н	н	H	н	Ξ	Н	H	н	н	н	н	Н	н	н	CH3	Н	H	I	н	н	×	Ŧ	I	당	I	I	I	Ŧ	I	¥	I	Н	I	Ξ
B-R5	Ξ	н	¥	H	н	н	Н	н	H	н	н	Н	H	I	н	н	н	H	н	H	н	H	н	Ŧ	_н_	н	Ŧ	H	I	I	똜	H	¥	H	I	Ŧ	H	Ξ	I	Ξ
A-R4	Ŧ	Ξ.	2	Ŧ	H	H	н	Ħ	Ξ	н	н	н	н	Ŧ	н	×	H	H	CH3	당	H	H	н	н	н	н	Ŧ	Ŧ	Ŧ	H	н	н	Н	£	Н	H	Н	Ŧ	Ξ	I
A-R3	C2HS	ı	н	CH3	Чd	CH3	CH3	H	CH3	н	CH3	CH3	Η	Н	н	×	H	н	н	Ξ	н	H	н	н	н	н	¥	H	Ξ	Ξ	×	H	Ŧ	Ŧ	=	×	당	×	C2H5	C4H9
A-R2	Ξ	×	H	H	Ŧ	H	Ξ	×	×	I	Ŧ	н	CH3	CH3	CH3	C2H5	C4H9	C8H17	CH3	C2H5	СНЗ	CH3	₹	당	CH3	СНЗ	당	왌	I	Ξ	Ŧ	H	¥	Ŧ	Ŧ	H	Ξ	윉	Ξ	Ξ
A-RI	Ŧ	Ξ	н	H	Ξ	I	Ξ	×	×	н	H	н	×	Ξ	н	Ŧ	I	H	н	Ξ	н	×	Ŧ	Ξ	I	н	Ξ	Ξ	I	I	Ξ	×	I	Ξ	Ξ	Ξ	H	Ξ	Ŧ	=
0	•	•	-	_	٠	•	CH3	CH3	CH3	CH3	-	-	-	•	-	•	-	-	-	٠	-	٠	-	-	CH3	Н	왌	•	١	•	•	-	Н	용	용	٠	٠	-	-	
-	-	_	-	٠	•	-	3. Н	0 CH3	H E	0 CH3	-	_	-	-	- 1	-			•	•	·	-		-	3 (н	HO 0	3 F	-	٠	•	•	-	Н	당	Н	•	•	ŀ	•	-
a.B.	L	Ŀ	•	•	•	-	CH3	CH30	CH3	CH30	Ŀ	-	-	-	-		-			-		-	_	- 1	CH3	CH30	몽	-	•	-	•	Н	Н	CH30	Н	1		•	•	$\frac{1}{2}$
18		- 1	- 1d	- 14	- 9d	- 9d	- 10	- ld	- 9d	- 9d	- 10	p3 -	- ld	- 84	- 1d	- ld	- Id	- ld	- 14	P1 -	P1 -	- Id	- Id	P8 -	- Id	- I Id	- Id	P1 P1	<u>.</u>	P1 -	<u>-</u>	P3 -	- 14	- Id	Н	Pi Pi	٠ اط	P1	P)	I
\vdash	Ы	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	-	Н	Н	Н	Н	H	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Ph	Н	Н
٥	0	0	0	0	0	0	-	1	•	1 1	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	1	F	F	-	0	0	0	0	-	1	-	-	0	0	•	°
Ε	1 3	3	1 3	3	3	3	2	7	2	7	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	2	2	1 2	2	3	3	3	3	2	1	2	7	. 3	3	3	3
× ×	L	2 1	3 1	4 1	5 1	8 Ir	7 lr	8 1	4 F	0 1	1 1			4 1	1 2		4 6		4 6	4 0	1 1	Ц	Ц	4 1	5 b	Ц	4 1	8	9 1	0 F	Ц	2 P	3 1	4 1	5 Ir			B Rb	Ц	Ц
Ľ	781	78.	78	78	78	78	78	78.	78	79	79	79.	79.	79	79.	2	79	Ę	79.	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	818	8	8

|数1-1

<u></u>	П	Г	Г	Г	Г	1	Т	Г	r	Ė		-			Г	Г	Γ-	г			г		П	r			Г							Г	П					
BR	Ŀ	ŀ	·	Ŀ	Ŀ	Ŀ	Ŀ	ŀ	ŀ	Ŀ	Ŀ	-	Ŀ	Ξ	Ξ	Ŀ	Ľ	Ŀ	Ŀ	Ŀ	'	Ľ	Ŀ	Ŀ	<u> </u>	-	Ľ	Ŀ		Ŀ	-	-	•	•	-	•	- 1	•	٠	
B-R7	ļ.	١		ŀ	ŀ			١.			ŀ	٠		Ξ	Ξ	١.	ŀ		١٠	١	۱,	١.	٠	١.	,		۱.	١.		١,	-	•	•	٠	٠	•	•	٠	-	·
B'-R6	,	ŀ				ŀ	ŀ	ŀ	ŀ		,		,	Ξ	Ī	•	ŀ	-		•						•			•		-	•		•	-	-] =	-		$\overline{\cdot}$
B'-R5	ŀ	ŀ	ļ.	ŀ	,	ŀ					,			н	Ξ	-	•	-		•	•		•			•		ļ			_	•	•	-		_] -	•	-	·
8-R8	F	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	-	Ξ	Н	Ŧ	Н	Ξ	Ξ	н	Ξ	Ξ	H	Ŧ	x	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	Ξ	Н	Ħ	Ŧ	H	Н	H	н	H	H	Ξ
B-R7	F	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	=	3	Ŧ	Ξ	땑	Ξ	×	Ŧ	Н	Ŧ	Н	н	Ξ	Ξ	Н	Ŧ	н	Ī	×	Ξ	Н	Ξ	F	н	H	Ŧ	H	CH3	CHO	CH3	CH3	CH3	CH3	땑	3
B-R6	F	Ŧ	Н	н	Ξ	_	-	-	왕	H	Ŧ	Н	H	Н	Н	Н	н	Ī	H	Н	H	Н	H	I	F	Н	Н	H	Н	н	Н	Н	Шн	Н	H	Н	H	H	±	=
B-R5 B	Ŀ	_	Н	Н	Н	_	Ŀ	_	Н	H	H	H	H	H	H	Н	=	I	Н	-	_	Н	F	I	H	Н	Н	F	- H	H	Н	H	Н	Н	H	Н	Ŧ	H		=
A-R4 B	┞	H	н	. Н	CF3	H	r	I	Н	н	H	H	H	H	Н	Н	H	Н		1	1		H	Н	_	Н	Н	H	CF3		Н	CF3	Н	1		1	1			
	F			_	0		F	F			L		Н				F					3	H	_	Н	Ц		F	0			O I		Н			1	3		_
A-R3	Ξ	1	u	ц.	H	ī	Ξ	Ξ	Ŧ	H	Ŧ	ı	4	u	<u>.</u>	Ŧ	CH3	I	C2H5	C4H9	C8H17	C16H33	CH30	C2H5O	Ξ	Ŧ	ı	-	Ŧ	4	4	4	땅	н	C2H5	C4H9	C8H17	C16H33	(당 (당 ()	C2H50
A-R2	CF3	Ξ	Ŧ	CF3	CF3	CF3	CF3	CH3	Н	Н	×	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	CH3	н	C2H5	н	Н	Ŧ	Н	Ŧ	×	C2H40	CF3	н	CF3	CF3	H	CF3	CF3	Н	C2H5	H	Ŧ	Ξ	Н	Ŧ	Ξ
A-R1	Ŧ	Н	ī	н	Н	_ =	Ŧ	Н	н	н	H	H	Н	H	4	H	H	Н	H	н	×	Н	Ξ	H	ĹЙ	Н	Н	Н	H	1	4	Н	Н	Ιн	Н	Н	H	H	Ξ	Ξ
g	-	•		-	•	-		-	•	•	CH3	CH3	띥	-	-	•	-	-	•	•	•	-	•	•	-		•	-	-		•	•	-	•	•	•		-		
5	-	-		•	•	-	-	-		•	Ŧ	CH3	F	,	•		-	•	-	-	-	-	•	-	-	-	-	•	•	-	•	•	•	•	•	•	•	-	-	1
ш	-	-		•		-	-	-	•	•	CH3	CH30	ᄄ		-	-	-		•.	-	-	-	,		•	-	-	•	-	-	-	-	-	•		-	-		-	-
B'orB"	ŀ	•	-	•	-	•	-	•	-	-	-	-	Н	Ьl	Ы	•	-	-	•	•		-	•	-	-	•	•	-	•	•	•		-	-		•	-	•	·	1
8	Ы	ρl	Ы	ы	ЬI	Ы	ld	9d	μ	Ы	рı	<u>-</u>	ы	ы	ЬI	Ьl	ρį	Ы	l ld	þl	lЫ	Ьl	Ы	Ы	ld	l ld	L ld	Ы	l ld	Ы	PI	ld	l ld	Ы	PI	Ы	I Id	bi l	PI	ī
V	Ph	μ	Ph	P.	ď	ЬЬ	Ph	h	ㅂ	Ŀ	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	Ph	P.	Ph	Ьh	Ч	Ph	Ъ	ď	듄	ų	Ph	P	F.	Ч	Ph	Ъ	l Hd	h h	Ph	ų,	Ь	l Hd	P.	£	£
c	1 0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	-	-	-	-		0	6	0	0	0	0	0	°	l	0	0	0	e	1 0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	٥
E	2	3	3	က	3	3	€ .	E	8	3	7	7	2	_ 5	7	7	7	[7]	7	7	<u> </u>	7	2	7	7	1 2	2	7	2	2	7	7	Z	7	2	7	7	7	2	~
Σ	Æ	æ	æ	£	£	윤	Æ	æ	€	뜐	£	₹	æ	æ	똢	ď	đ	đ	ď	¥	4	۳	ď	æ	8	4	ž	æ	¥	ď	4	4	¥	ď	ď	Ы	ď	4	4	æ
2	821	822	823	824	825	828	827	828	829	830	831	832	833	834	835	836	837	838	839	840	841	842	843	844	845	848	847	848	849	820	851	852	853	854	855	856	857	828	859	88

数1-16

- [<u>ااۋ</u>	丁				T	T	T	Т	T	Ţ	7		T	T	7	٦	٦		Г	Т	Т	Т	Т	Т	Т
⊢	2	1	<u> </u>	-1	Ľ.	ľ	1	1	1	1	<u>'</u>	<u>'</u>	•	ľ	Ŀ		<u>'</u>		•	•	Ŀ		1	1	<u>'</u>	<u>.</u>
i	Ì			٠	Ŀ	ľ		1	<u>'</u>	<u>·</u>	•	٠			3	ŝ	ا	•	٠	-		1		•	ً [،	
à	2	!	٠	•		١	1			·	-	٠	•		3	=	•	•	-	ı	,	Ţ.			·	·Ī
i i	2	·	ا.				Ī	1		·		•	•].	-			•	.1		ŀ	ļ	1		
8	2	-	=	Ξ	I	3	,			-	-	-	Ŧ	=	,	•	=	=	=	I	=	-				
6		3	3	동	문		5	3 5	3 5	3	: :	-	Ξ	×	-		•	=	=	Ŧ	Ŧ	1			;	;
A-DA		-	-	=	I	=	2	-	: 3	-	-		Ξ	Ŧ	-		:	=	-	Ξ	I	Ī	3	1	-	
8.65	,	:		=	Ξ	Ŧ	=	-	-	-		1	=	I	=	-	=	=	=	Ŧ	I	=	=	=	=	=
A-R4]-	-		-	Ξ	CF3	=	=	E C	=	=	:	=	I	Ξ			:	-	=	I	Ŧ	=	=	=	=
A-R3	-			-	u.	I		_	u	=		ŀ	-	F	4	ŀ		:	-	용	C2HS	4		=	-	g
A-R2	COHAD	٤	;	E	<u> </u>	CF3	Ξ	EF.	SF3	g	=	-	-	ဌ	CF3	٤	;	:	-	=	Ξ	H	SS	몽	Ξ	=
A-RI	╬╌	t	-	:	=	Ŧ	_	L	=	Ξ	I	ļ.	1	=	I	-	5	2 2	3 :	₌	=	I	Ŧ	=	Ŧ	=
0	-	ţ.	†	1	,	-		,	,	돮	용	Ę	3	몽		ŀ	 	ţ,	1	,		-	-		3	-
-				1	•	-	•	Ī	,	Ξ	3	╁	†	_	ı	ŀ		†	t			•	-	-	Ξ	ļ.
u u		•	Ţ.	Ť	•	•		-	•	욹	웅	Ę	3	용	•	•	1.	†·		,	•	•	•	-	욹	
B'orB"				1	•	-	•		•	,		ŀ	1		Ā	ī	ā	ā	†	·	•	•	•	•		Ē
.A	•	ŀ		1	·	-	•	•		-			Ī		•	•	Ę	3	•	1	·Ì	-	-	-		•
<u> </u>	ā	ī	ă	i		ā	Б	PI	Ы	ы	ы	ā		5	ā	ā	ā	ة	ā	-	5	ā	96	PI	Ρί	Ы
٧	듄	£	á	á	٤	£	Ę	Ph	Æ	٦.	ď	ď		Ē	£	£	á	á	á	į	٤	£	£	Z	Æ	£
٤	0	٥	o	-	,	-	0	0	0	-	1	-	ŀ	-	-	-	-	-	٦	,	3	-	0	0	F	1
E	2	7	2	,	1	7	2	2	2	-	-	ŀ	ŀ	-	-	-	-	-	ŀ	1.	1	~	7	2	-	-
Σ	ď	ď	۵	å		=	ž	ď	ď	ž	٤	8	6	۲,	ď	٤	ď	ă	ă	2 2	2	2	2	B	Pd	Pd
٥N	198	882	883	88		g	88	887	898	869	870	871	5	*	22	874	875	878	E	8		8	8	88	882	3

[表1-1

以下に実施例を挙げて本発明を具体的に説明する。

本実施例に用いられたイリジウム金属配位化合物は以下に示す合成系路にて合成を行った。(類似の反応が、Inorg. Chem. 1994, 33, p.545に記載されている。)

5 《イリジウム金属配位化合物の合成》

本発明で用いたイリジウム錯体の合成方法のスキームを示す。

(実施例1) 例示化合物729の合成

$$S \rightarrow B(OH)_2 + Br \rightarrow CF_3$$
 $A \rightarrow CF_3$
 $F_3C \rightarrow CF_3$
 $F_3C \rightarrow F_3C$
 $F_3C \rightarrow F_3C$

10

15

20

25

100mlの3つロフラスコにチエニルボロン酸3.18g(24.9mmol)、1ープロモ4ートリフルオロメチルピリジン5.65 (25.0mmol)、トルエン25ml、エタノール12.5ml および2Mー炭酸ナトリウム水溶液25mlを入れ、窒素気流下室温で攪拌しながちテトラキスー(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)0.98g(0.85mmol)を加えた。その後、窒素気流下で8時間還流攪拌した。反応終了後、反応物を冷却して冷水およびトルエンを加えて抽出した。有機層を食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧乾固した。残渣をシリカゲルカラムクロマト(溶離液:クロロホルム/メタノール:10/1)で精製し、化合物A 4.20g(収率74%)を得た。

100mlの4つロフラスコにグリセロール50mlを入れ、窒素バブリングしながら130~140℃で2時間加熱攪拌した。グリセロールを100℃まで放冷し、化合物A 1.15g(5.0mmole)、イリジウム(III)アセチルアセトネート(Ir(acac)3)0.50g(1.0mmole)を入れ、窒素気流下210℃付近で7時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して1N-塩酸300mlに注入し、沈殿物を濾取・水洗した。この沈殿物をクロロホルムを溶離液としたシリカゲルカラムクロマトで精製し、例示化合物729の赤色粉末0.33g(収率38%)を得た。

この化合物をトルエンの溶かした溶液の発光スペクトルの 1 max は 5 6 3 n m だった。また、この化合物のMALDI-TOF MS法 (Matrix-Assisted Laser Desorption Ionization Time-of-Flight Mass Sepectroscopy 法) で測定した (測定装置はBruker社製「REFLEX-III型」)。この方法は目的物質から電子を 1 つ除いたイオンを質量分析器にかけ、その質量を測定するものであるために、

その質量はM+と表され、物質の同定によく使われている。測定したM+の値は877.0であり、目的物と確認した。

また発光が燐光であることを確認するためにこの例示化合物をクロロホルムに溶解し、酸素置換した溶液と窒素置換した溶液に光照射して、フォトルミネッセンスを比較した。結果は、酸素置換した溶液はイリジウム錯体に由来する発光がほとんど見られなかったのに対し、窒素置換した溶液はフォトルミネッセンスが確認された。これらの結果より、本発明の化合物は燐光発光性を有する化合物であることを確認した。因に蛍光材料においては、酸素置換した溶液中でも化合物に由来する発光は消失しない。

また蛍光材料の発光寿命は一般に数n sec~数十n secであるのに対し、本発明の化合物の燐光寿命は、以下の実施例で得られたものも含めて、いずれも100nsec以上であった。

(実施例2)

10

15 実施例1と同様な合成方法で例示化合物 (3 1 0) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は 4 8 9 n m

MALDI-TOF MS: M+ 859. 1

(実施例3)

実施例1と同様な合成方法で例示化合物(238)の合成を行った。

20 トルエン溶液の発光スペクトルの l max は 5 1 5 n m

MALDI-TOF MS: M+ 709. 1

(実施例4)

実施例1と同様な合成方法で例示化合物(242)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は 471 n m

25 MALDI-TOF MS:M+ 763.1 (実施例5) 実施例1と同様な合成方法で例示化合物 (384) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの l max は 466 n m

MALDI-TOF MS: M+ 913.1

(実施例6)

実施例1と同様な合成方法で例示化合物 (777) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は 696 n m

MALDI-TOF MS: M+ 1231. 2

(実施例7)

例示化合物(472)の合成を行った。

10

15

100m1の2つロフラスコにエトキシエタノール60m1、H₂O20m1を入れ、窒素パブリングしながら1時間攪拌した。化合物C0.51g(4.4mmole)、イリジウム(III)トリクロライド水物0.71g(2.0mmole)を入れ、窒素気流下100℃付近で16時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して水100m1に注入し、沈殿物を濾取、水洗した。この沈殿物をエタノール60m1に投入し、1h撹拌した後沈殿物を濾取、アセトンにて洗浄し、化合物Dの黄色粉末0.95g(収率89%)を得た。

10

15

20

100mlの2つロフラスコにエトキシエタノール50mlを入れ、
窒素パブリングしながら1時間攪拌した。化合物D 0.536g(0.5mmole)、化合物E 0.17g(1.4mmole)、炭酸ナトリウムNa₂CO₃0.75gを入れ、窒素気流下100℃付近で16時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して水100mlに注入し、
沈殿物を濾取、水洗した。この沈殿物をエタノール70mlに投入し、
1時間撹拌した後沈殿物を濾取した後、この沈殿物をクロロホルムに溶解させた後濾過し、濾液を濃縮した。この濾液をクロロホルムを溶離液としたシリカゲルカラムクロマトで精製し、例示化合物472の黄色粉末0.45g(収率73%)を得た。この化合物をトルエンに溶解した溶液の発光スペクトルのλmax は526nmだった。また、この化合物の
MALDI-TOF MSを測定したところM+が614.2であり、
目的物と確認した。

(実施例8)

本実施例では、素子構成として、図1 (c) に示す有機層が4層の素子 (有効表示面積約3mm²) を作成した。透明基板15として無アルカリガラス基板を用い、この上に透明電極14として100nmの酸化インジウム (ITO) をスパッタ法にて形成し、パターニングした。

この上にホール輸送層13として、前記構造式で表されるα-NPDを膜厚40nm真空蒸着した。その上に有機発光層として、前記CBP

をホスト材料とし、金属配位化合物(例示化合物 7 2 9)を重量比 8 重量 2 0 n m で共蒸着した。さらに電子輸送層 1 6 として、前記 A 1 q 3 を 1 0 ⁻⁴ P a の真空度で抵抗加熱蒸着を行い、膜厚 3 0 n m の有機膜を得た。更に励起子拡散防止層 1 7 として B C P を 膜 厚 1 0 n m で 真空蒸着した。

この上に金属電極層11の下引き層として、AlLi合金を15nm配置した。さらに金属電極11として、100nmの膜厚のアルミニウムAl膜を蒸着し、透明電極14と対向する電極面積が3mm²になる形状でパターニングした。

有機発光素子の特性は室温にて、電流電圧特性をヒューレッドパッカード社製の微小電流計4140Bで測定し、また発光輝度をトプコン社製BM7で測定した。

(実施例9)

実施例1で合成した金属配位化合物(例示化合物729)を重量比7 重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

(比較例1)

表2に示す金属配位化合物(729R)(表2中に対比する本発明の 置換化合物を併記する)を重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と 同様にして素子を作成した。

表 2

20

5

10

15

No	M	N	m	A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
729R	Ir	3	.0	Tn1	P1	Н	Н	_	-	Н	Н	H	Н
729	Ir	3	0	Tn1	P1	Н	Н	-	-	Н	Н	CF,	Н

(比較例2)

表2に示す金属配位化合物 (729R) を重量比3重量%で用いた以

外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(比較例3)

表2に示す金属配位化合物 (729R) を重量比1重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

各素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界を印加し、輝度を測定した。電圧は12V/100nmとした。

酸素や水による素子劣化の要因を除くため真空チャンバーから取り出 し後、乾燥窒素フロー中で上記測定を行った。

各化合物を用いた素子の結果を表3に示す。比較例化合物の729R の最大輝度濃度は表3の結果より明らかに1%と8%の間にあるが、置 換基を付与した(例示化合物729)は濃度7%以上の8%でも上昇し ており、8%において置換基を有していない729Rより遙かに高い輝 度で用いることができた。

表3《輝度比較》

	No	湿度(重量%)	輝度(cd/m2)
実施例8	729	8	4500
実施例9	729	7	4250
比較例1	729R	8	1620
比較例2	729R	3	4000
比較例3	729R	1	1290

15

10

(実施例10)

実施例2で合成した金属配位化合物(310)重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

20 (実施例11)

実施例2で合成した金属配位化合物 (310) 重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例12)

実施例2で合成した金属配位化合物 (310) 重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例13)

実施例3で合成した金属配位化合物 (238) 重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例14)

実施例3で合成した金属配位化合物(238)重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例15)

10 実施例3で合成した金属配位化合物(238)重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例15A)

実施例3で合成した金属配位化合物(238)重量比11重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

15 (実施例15B)

実施例3で合成した金属配位化合物 (238) 重量比13重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして案子を測定した。

(実施例16)

実施例4で合成した金属配位化合物 (242) 重量比3重量%で用い 20 た以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例17)

実施例4で合成した金属配位化合物(242)重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例18)

25 実施例4で合成した金属配位化合物(242)重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例19)

実施例5で合成した金属配位化合物 (384) 重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例20)

実施例5で合成した金属配位化合物(384)重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例21)

実施例5で合成した金属配位化合物(384)重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

10 (比較例4)

5

表4に示す金属配位化合物(1R)を重量比3重量%で用いた以外は、 実施例8と同様にして素子を作成した。(表4には対応する実施例化合物310、238、242および384の構造を併記する。)

A-R1 A-R2 A-R3 A-R4 B-R5 B-R6 B-R7 B-R8 No M m n Α Н Н H Н 0 Ph P1 H Н Н Н 1R Irl 3 Н CF₃ H Н H 310 0 Ph P1 H Н Ir Н H F H Н H Ph **P1** Н 238 | Ir H P1 Н Н H 242 | Ir 3 0 Ph F H Н CF, F Н Н H 3 0 **P1** H Н 384 Ir Ph

表 4

15

(比較例5)

表4に示す金属配位化合物(1R)を重量比6重量%で用いた以外は、 実施例8と同様にして素子を作成した。

(比較例6)

表4に示す金属配位化合物(1R)を重量比8重量%で用いた以外は、 実施例8と同様にして素子を作成した。

実施例10~12、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界を印加し、電流効率を測定した。電圧は12V/100mとした。

各化合物を用いた素子の結果を表5に示す。1Rの最大電流効率を示すピークは表5の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(310)は濃度が8%でも電流効率の上昇が確認された。

(電流効率) cd/A Νo 濃度(重量%) 3 2. 実施例10 3 1 0 実施例11 3 1 0 6 2.4 実施例12 3 1 0 . 8 2. 7 15 比較例4 1 R 1.9 比較例5 1 R 6 17 8 比較例6 1 R

表 5 《電流効率の比較》

10

15

実施例13~15、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100mmとした。

各化合物を用いた素子の結果を表6に示す。1Rの最大電力効率は表6の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(238)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

表6《電力効率の比較》

	No	濃度(重量%)	(電力効率) i m/W
実施例13	238	3	5. 4
実施例14	238	6	6
実施例15	238	8	6. 2
実施例15A	238	1 1	6. 5
実施例15B	238	1 3	6. 3
比較例4	1 R	3	5. 7
比較例5	1 R	6	6. 2
比較例6	1 R	8	6

実施例16~18、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極に、A1側を陰極にして電界を印加し、外部量子効率を測定した。ここで外部量子効率とは、素子に流れる電流をヒューレッドパッカード社製の微小電流計4140Bで測定し、また素子の発光輝度をトプコン社製BM7で測定し、輝度(1m)/電流量(mA)の測定値を目安とした。

各化合物を用いた素子の結果を表7に示す。1Rの外部量子効率は表7の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(242)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

表7《外部量子効率の比較》

	No.	濃度(重量%)	外部量子効率
実施例16	242	3	3
実施例17	242	6	4
実施例18	242	8	4.2
比較例4	1R	3	7
比較例5	1R	6	8
比較例6	1R	8	7.6

実施例19~21、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

各化合物を用いた素子の結果を表8に示す。1Rの最大電力効率は表8の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(384)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

遺度(重量%)(電力効率)lm/W 実施例19 384 実施例20 384 2.3 実施例21 384 8 2.6 比较例4 1R 5.7 比較例5 1R 6 6.2 比较例8 18 8 6

表8《電力効率の比較》

(実施例22)

10 実施例6で合成した金属配位化合物(777)重量比1重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例23)

実施例6で合成した金属配位化合物 (777) 重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

15 (実施例24)

実施例6で合成した金属配位化合物(777)重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(比較例7)

表 9 に示す金属配位化合物 (777R) を重量比1重量%で用いた以 20 外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

表 9

No	M	m.	n	A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
777R	Ir	3	0	Pe	P1	H	Н	Н	Н	H	Н	Н	Н
777	Ir	3	0	Pe	P1	Н	Н	Н	H	Н	Н	CF ₃	Н

(比較例8)

表9に示す金属配位化合物 (777R) を重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

5 (比較例9)

10

15

表9に示す金属配位化合物 (777R) を重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

実施例22~25、比較例7~9の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100mmとした。

各化合物を用いた素子の結果を表10に示す。1Rの最大電力効率は表10の結果より明らかに1%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(777)は濃度が8%まで最大電力効率の上昇が確認された。

表10≪最大電力効率の比較≫

	No	湿度(重量%)	(電力効率)Im/W
実施例22	777	1	0.04
実施例23	777	6	0.12
実施例24	777	8	0.15
比較例7	777R	1	80.0
比較例8	777R	8	0.15
比較例9	777R	8	0.13

(実施例25)

実施例7で合成した金属配位化合物(472)重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

(実施例26)

実施例7で合成した金属配位化合物 (472) 重量比6重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

(実施例27)

実施例7で合成した金属配位化合物 (472) 重量比8重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

(比較例10)

下記金属配位化合物 (472R) を重量比3重量%で用いた以外は、 実施例1と同様にして素子を作成した。

10

5

15

(比較例11)

上記金属配位化合物 (472R) を重量比6重量%で用いた以外は、 実施例1と同様にして素子を作成した。

(比較例12)

20 上記金属配位化合物 (472R) を重量比8重量%で用いた以外は、 実施例1と同様にして素子を作成した。

> 実施例25~27、比較例10~12の素子に、ITO側を陽極にA 1側を陰極にして電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/ 100nmとした。

25 素子劣化の原因として酸素や水が問題なので、その要因を除くため真 空チャンパーから取り出し後、乾燥窒素フロー中で上記測定を行った。 各化合物を用いた素子の結果を表11に示す。1Rの最大電力効率は表11の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(384)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

表11≪最大電力効率の比較≫

	No	遵度(重量%)	(電力効率)Im/W
実施例25	472	3	5.8
実施例26	472	6	6.3
実施例27	472	8	6.5
比較例10	472R	3	5.4
比較例11	472R	6	6
比較例12	472R	8	5.8

(実施例28)

10

15

200mlの3つロフラスコに4-フルオロフェニルボロン酸3.5 0g(25.0mmole)、

1ープロモピリジン3.95g(25.0mmole)、トルエン25ml、エタノール12.5mlおよび2M-炭酸ナトリウム水溶液25mlを入れ、窒素気流下室温で攪拌しながらテトラキスー(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)0.98g(0.85mmole)を加えた。その後、窒素気流下で8時間還流攪拌した。反応終了後、反応物を冷却して冷水およびトルエンを加えて抽出した。有機層を食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧乾固した。残渣をシリカゲルカラムクロマト(溶離液:クロロホルム/メタノール:10/1)で精製し、化合物G3.24g(収率75%)を得た。

10

15

200mlの3つロフラスコに塩化イリジウム(III)・3水和物0. 881g(2.5mmole)、0.953g(5.5mmole)、エトキシエタノール75mlと水25mlを入れ、窒素気流下室温で30分間攪拌し、その後24時間還流攪拌した。反応物を室温まで冷却し、沈殿物を濾取水洗後、エタノールおよびアセトンで順次洗浄した。室温で減圧乾燥し、化合物Hの黄色粉末1.32g(収率92%)を得た。

200mlの3つロフラスコにエトキシエタノール70ml、H 0.80g(0.7mmole)、アセチルアセトン0.22g(2.10mmole)と炭酸ナトリウム1.04g(9.91mmole)を入れ、窒素気流下室温で1時間攪拌し、その後15時間還流攪拌した。反応物を氷冷し、沈殿物を濾取水洗した。この沈殿物をシリカゲルカラムクロマト(溶離液:クロロホルム/メタノール:30/1)で精製し、化合物 I (例示化合物No.489)の黄色粉末0.63g(収率71%)を得た。この化合物のトルエン溶液の発光スペクトルのλmaxは

499nmだった。また、MALDI-TOF MSによりこの化合物のM+である638.7を確認した。

$$F = \begin{pmatrix} & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & &$$

100mlの3つロフラスコに化合物Gを0.21g(1.2mmole)、化合物I 0.32g(0.5mmole)とグリセロール25mlを入れ、窒素気流下180℃付近で8時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して1N-塩酸170mlに注入し、沈殿物を濾取・水洗し、100℃で5時間減圧乾燥した。この沈殿物をクロロホルムを溶離液としたシリカゲルカラムクロマトで精製し、(例示化合物No.239)の黄色粉末0.22g(収率63%)を得た。この化合物のトルエン溶液の発光スペクトルのλmaxは490nmだった。また、MALDI-TOF MSによりこの化合物のM+である708.8を確認した。(実施例29)

実施例7と同様な方法によって例示化合物(535)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は525 n m

MALDI-TOF MS: M+ 671.7

(実施例30)

10

15

実施例28と同様な方法によって例示化合物(243)の合成を行った。

20 トルエン溶液の発光スペクトルの l max は 5 1 8 n mMALDI-TOF MS: M+ 762.7(実施例 3 1)

実施例7と同様な方法によって例示化合物(5 1 1)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 2 max は 5 1 4 n m

MALDI-TOF MS: M+ 628. 1

(実施例32)

5 実施例28と同様な方法によって例示化合物(56)の合成を行った。
トルエン溶液の発光スペクトルの1max は505 n m

MALDI-TOF MS: M+ 697. 2

(実施例33)

実施例1と同様な方法によって例示化合物(389)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 2 max は503 n m

(実施例34)

10

実施例1と同様な方法によって例示化合物(390)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの l max は507 n m

(実施例35)

15 実施例1と同様な方法によって例示化合物 (312) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの1 max は458 n m と 488 n m の ダ ブルピークを示した。

(実施例36)

実施例1と同様な方法によって例示化合物(312)の合成を行う。

20 (実施例37)

実施例1と同様な方法によって例示化合物(314)の合成を行う。

(実施例38)

実施例1と同様な方法によって例示化合物(388)の合成を行う。

(実施例39)

25 実施例 1 と同様な方法によって例示化合物 (392) の合成を行う。 (実施例 40)

10

15

20

25

出発原料を変える他は実施例1と同様な方法によって、例示化合物(274)、(346)、(358)、(393) そして(396) の合成を行うことができる。

(実施例41)

以下表示装置の例を2例説明する。まずXYマトリックス配線を有する画像表示装置を作成した例を図2に示す。

縦150mm、横150nm、厚さ1.1mmのガラス基板21上に透明電極(陽極側)として約100nm厚のITO膜をスパッタ法にて形成後、単純マトリクス電極22として100μm幅の電極を40μmの間隔で100ラインをパターニングした。つぎに実施例8と同様の条件で実施例1~7で合成した化合物をそれぞれ発光層12用のゲスト化合物として用いて4層の有機化合物層23を作成した。

続いてマスク蒸着にて、 100μ m幅の電極を間隔 40μ mで100 ライン分の金属電極24を、透明電極と直交するように、真空度 2×1 0^{-6} Torrの条件で真空蒸着法にて成膜した。金属電極はA1/L i 合金(Li:1.3 wt%)を膜厚10nm、つづいてA1を150nmの膜厚で形成した。

この100x100の単純マトリクス型有機EL素子を、窒素雰囲気 で満たしたグローブボックス中にて、図3に示す10ボルトの走査信号 と±3ボルトの情報信号を用いて、7ボルトから13ボルトの電圧で、 単純マトリクス駆動をおこなった。フレーム周波数30Hzでインター レース駆動したところ、各々発光画像が確認できた。

本発明で示した高効率な発光素子は、画像表示装置としては、省エネルギーや高視認性を備えた軽量なフラットパネルディスプレイが可能となる。またプリンター用の光源としては、本発明の発光素子をライン状に形成し、感光ドラムに近接して置き、各素子を独立して駆動し、感光

10

15

20

25

ドラムに所望の露光を行う、ラインシャッターとして利用可能である。 一方照明装置や液晶表示装置のバックライトへの利用は、省エネルギー 効果が期待できる。

画像表示素子への別の応用では、先に述べたXYマトリックス配線に変えて、薄膜トランジスタ(TFT)を備えたアクティブマトリクス方式画像表示素子が特に有用である。以下図4~6を参照して、本発明のアクティブマトリクス方式画像表示素子について説明する。

図4は上記パネルの平面図の模式図である。パネル周辺には、走査信号ドライバーや電流供給源からなる駆動回路と、情報信号ドライバーである表示信号入力手段(これらを画像情報供給手段と呼ぶ)が配置され、それぞれゲート線とよばれるX方向走査線、情報線と呼ばれるY方向配線、及び電流供給線に接続される。走査信号ドライバーは、ゲート走査線を順次選択し、これに同期して情報信号ドライバーから画像信号が印加される。ゲート走査線と情報線の交点には表示用画素が配置される。

次に等価回路を用いて、画素回路の動作について説明する。今ゲート 選択線に選択信号が印加されると、TFT1がONとなり、情報信号線 からコンデンサCadd に表示信号が供給され、TFT2のゲート電位を 決定する。各画素に配置された有機発光素子部(ELと略す)には、T FT2のゲート電位に応じて、電流供給線より電流が供給される。TF T2のゲート電位は1フレーム期間中Caddに保持されるため、EL素 子部にはこの期間中電流供給線からの電流が流れ続ける。これにより1 フレーム期間中、発光を維持することが可能となる。

図 6 は本実施例で用いられるTFTの断面構造の模式図を示した図である。ガラス基板上にポリシリコンp-Si層が設けられ、チャネル、ドレイン、ソース領域にはそれぞれ必要な不純物がドープされる。この上にゲート絶縁膜を介してゲート電極が設けられると共に、上記ドレイ

ン領域、ソース領域に接続するドレイン電極、ソース電極が形成されている。この時ドレイン電極と透明な画素電極 (ITO) は、介在する絶縁膜に開けたコンタクトホールにより接続される。

本発明で用いるアクティブ素子には特に限定はなく、単結晶シリコン TFTやアモルファスシリコンa-Si TFT等でも使用することが できる。

上記画素電極上に、多層あるいは単層の有機発光層を形成し、陰極である金属電極を順次積層し、アクティブ型有機発光表示素子を得ることができる。

10 [産業上の利用可能性]

15

以上説明のように、高いりん光発光収率を有し、短かいりん光寿命をもつ本発明の置換基を有した金属配位化合物を用いることにより、濃度消光を防止しつつホスト材料に付して高濃度で配合した発光層が形成される。結果として本発明によれば、発光効率の高い優れた発光素子を得ることができる。また、本発明の発光素子は表示素子としても優れている。

10

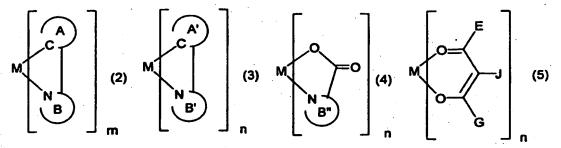
15

請求の範囲

1. 基体上に設けられた一対の電極間に少なくとも一層の有機化合物からなる発光層を備える有機発光素子であって、前記発光層が非発光性の第一の有機化合物と下記一般式(1)で表される燐光発光性の第二の有機化合物から構成され、前記発光層の中で前記第二の有機化合物の占める濃度が少なくとも8重量%以上であることを特徴とする有機発光素子。

 ML_L' , (1)

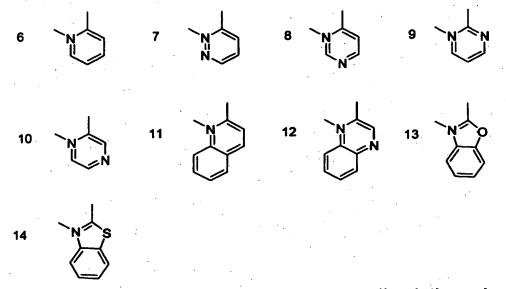
[式中Mは I r, P t, R h または P d の 金属原子であり、L および L'は互いに異なる二座配位子を示す。mは 1 または 2 または 3 であり、n は 0 または 1 または 2 である。ただし、m+nは 2 または 3 である。 部分構造M L。は下記一般式 (2)で示され、部分構造M L'。は下記一般式 (3), (4) または (5)で示される。



NとCは、窒素および炭素原子であり、AおよびA'はそれぞれ炭素原子を介して金属原子Mに結合した置換基を有していてもよい環状基であり、B,BおよびB'、は下記一般式(6)~(14)で表される環状基の窒素原子を介して金属原子Mに結合した置換基を有していてもよい環状基である。

10

15



{該置換基はハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、トリアルキルシリル 基 (該アルキル基はそれぞれ独立して炭素原子数 1 から 8 の直鎖状また は分岐状のアルキル基である。)、炭素原子数 1 から 2 0 の直鎖状または 分岐状のアルキル基 (該アルキル基中の 1 つもしくは隣接しない 2 つ以上のメチレン基は一〇一、一S一、一C〇一、一CO一〇一、一〇一C〇一、一〇十一、一〇三C一で置き換えられていてもよく、該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていてもよい。)または 置換基を有していてもよい芳香環基 (該置換基はハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、炭素原子数 1 から 2 0 の直鎖状または分岐状のアルキル基 (該アルキル基中の 1 つもしくは隣接しない 2 つ以上のメチレン基は 一〇一、一S一、一C〇一、一C〇一、一〇一、一CH=CHー、一C三C一で置き換えられていてもよく、該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていてもよい。)を示す。)。

AとBおよびA'とB'はそれぞれ共有結合によって結合している。 EおよびGはそれぞれ炭素原子数1から20の直鎖状または分岐状の アルキル基(該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていて

10

15 .

20

25

もよい。)または置換基を有していてもよい芳香環基(該置換基はハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、トリアルキルシリル基(該アルキル基はそれぞれ独立して炭素原子数1から8の直鎖状または分岐状のアルキル基である。)、炭素原子数1から20の直鎖状または分岐状のアルキル基である。)、炭素原子数1から20の直鎖状または分岐状のアルキル基(該アルキル基中の1つもしくは隣接しない2つ以上のメチレン基は一〇一、一S一、一C〇一、一C〇一〇一、一〇一〇一、一CH=CHー、一C=C一で置き換えられていてもよく、該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていてもよい。)を示す。)を示す。

ただし、式(1)で表わされる化合物は少なくとも一つの置換基を有する環状基を含む。]

2. 基体上に設けられた一対の電極間に少なくとも一層の有機化合物からなる発光層を備え、前記発光層が非発光性の第一の有機化合物と前記一般式(1)で表される燐光発光性の第二の有機化合物から構成される有機発光素子であって、前記発光層の中で前記第二の有機化合物の占める濃度が、前記環状基AおよびA、または環状基BおよびB、にいず

10

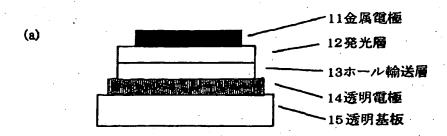
20

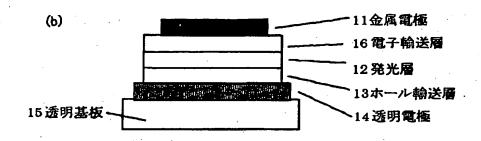
れも置換基を持たない有機化合物が最大発光特性を示す濃度と比べて高いことを特徴とする請求項1に記載の有機発光案子。

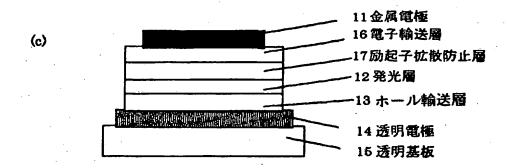
- 3. 基体上に設けられた一対の電極間に少なくとも一層の有機化合物からなる発光層を備え、前記発光層が非発光性の第一の有機化合物と前記一般式(1)で表される燐光発光性の第二の有機化合物から構成される有機発光素子であって、前記発光層の中で前記第二の有機化合物の占める濃度が8%以上の所定の濃度のとき最大発光特性を持つことを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 4. 前記一般式 (1) において部分構造ML'n が前記一般式 (3) で示されることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
 - 5. 前記一般式 (1) において部分構造ML'n が前記一般式 (4) で示されることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
 - 6. 前記一般式 (1) において部分構造ML'n が前記一般式 (5) で示されることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 7. 前記一般式 (1) において部分 n が 0 であることを特徴とする請求項 1 に記載の有機発光素子。
 - 8. 前記一般式(1)において、前記置換基がフッ素であることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
 - 9. 前記一般式(1)において、前記置換基がトリフルオロメチル基であることを特徴とする請求項1に記載の有機発光案子。
 - 10. 前記一般式(1)において、前記置換基がアルキル基であることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
 - 11. 前記最大発光特性が最大発光輝度であることを特徴とする請求項2に記載の有機発光案子。
- 25 1 2. 前記最大発光特性が最大電流量であることを特徴とする請求項 2 に記載の有機発光素子。

- 13. 前記最大発光特性が外部発光効率であることを特徴とする請求項2に記載の有機発光素子。
- 14. 前記最大発光特性が発光光束を電力消費量で除した発光光束/電力消費量で示される比率であることを特徴とする請求項2に記載の有機発光素子。
- 15. 前記電極間に電圧を印加することにより、前記発光層が燐光を発することを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 16. 前記請求項1記載の有機発光素子と、表示情報を与える駆動回路を備えたことを特徴とする画像表示装置。

図 1

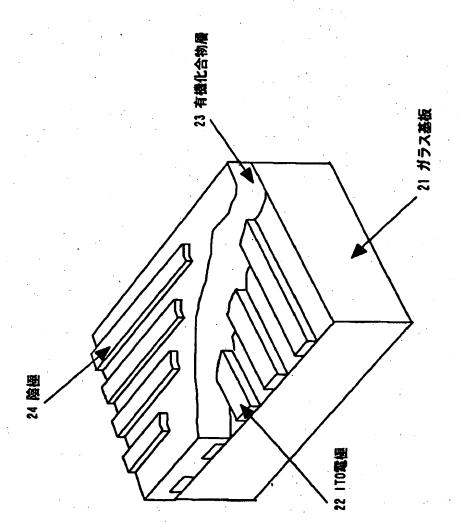






2 / 5

図 2



3 / 5

図3

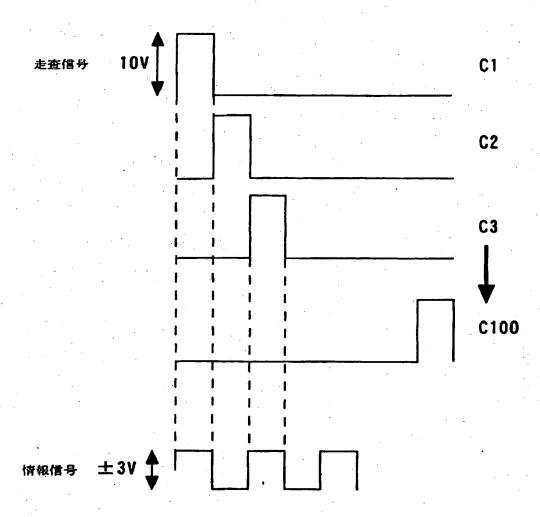


図 4

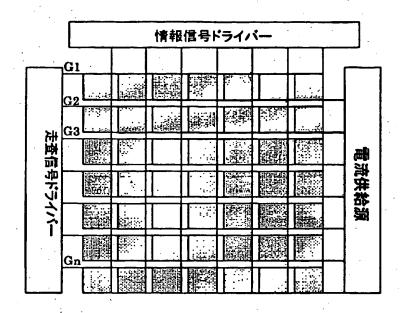
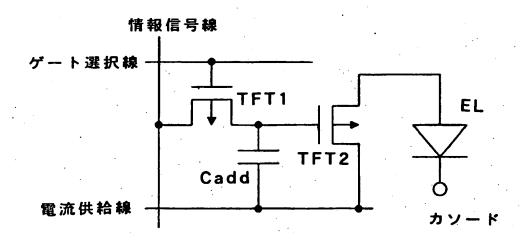
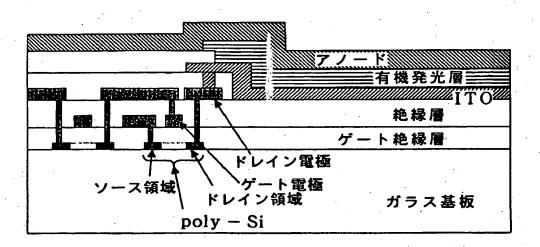


図 5



差替え用紙 (規則26)

図6



差 替 え 用 紙 (規則26)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/10477

	SIFICATION OF SUBJECT MATTER .Cl ⁷ H05B 33/14, C09K 11/06, C0	7F 15/00, 19/00					
	to International Patent Classification (IPC) or to both na	tional classification and IPC					
	OS SEARCHED						
Int	linimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl ⁷ H05B 33/00-33/28, C09K 11/06, C07F 15/00, 19/00						
Jit. Kok	Jitsuyo Shinan Koho 1922-1996 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-2002 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-2002 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-2002 lectronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)						
Electronic CA	data base consulted during the international search (nam (STN), JICST FILE (JOIS)	e of data base and, where practicable, sear	ch terms used)				
C. DOCL	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT						
Category*	Citation of document, with indication, where ap		Relevant to claim No.				
PX	US 2001/19782 A1 (IGARASHI, Tat 06 September, 2001 (06.09.2001) Full text & JP 2001-247859 A Full text & JP 2001-345183 A	suya et al.),	1,4,6-10, 15,16				
A	Full text BALDO et al., "Highly Efficient from Organic Electroluminescent Nature, (1998), Vol.395, pages	Devices",	1-16				
.	TSUTSUI, Tetsuo et al., "High Quantum Efficiency in Organic Light-Emitting Devices with Iridium-Complex as a Triplet Emissive Center", Jpn. J. Appl. Phys., (1999), Vol.38, Part 2, No.12(B), pages L1502 to L1504						
		·	•				
		·					
Furthe	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.					
* Specia "A" docum consid "E" earlier date "L" docum cited to specia "O" docum means "P" docum	national filing date or e application but eited to criying the invention laimed invention cannot be ed to involve an inventive laimed invention cannot be when the document is documents, such skilled in the art amily						
Date of the	actual completion of the international search February, 2002 (04.02.02)	Date of mailing of the international searce 19 February, 2002 (1					
Name and r	nailing address of the ISA/ anese Patent Office	Authorized officer					
Facsimile N	Io.	Telephone No.					

電話番号 03-3581-1101 内線 3371

発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Int. Cl' H05B 33/14 C09K 11/06 15/00, 19/00 C 0 7 F 調査を行った分野 調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC)) H05B 33/00-33/28 Int. Cl' C09K 11/06 C07F 15/00, 19/00 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 日本国実用新案公報 1922-1996年 1971-2002年 日本国公開実用新案公報 日本国登録実用新案公報 1994-2002年 日本国実用新案登録公報 1996-2002年 国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) CA (STN) JICSTファイル(JOIS) 関連すると認められる文献 関連する 引用文献の 請求の範囲の番号 カテゴリー* 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 2001/19782 A1 (IGARASHI 1, 4, 6-10 PXet. al) 2001. 09. 06, 全文 15.16 uva & J P 2001-247859 A. 全文 2001-345183 A, 全文 & J P BALDO et. al., Highly Efficient Phosphorescent Emission from 1-16 Organic Electroluminescent Devices, Nature, 1998, Vol. 395, p. 151 -154区欄の続きにも文献が列挙されている。 □ パテントファミリーに関する別紙を参照。 引用文献のカテゴリー の日の後に公表された文献 「丁」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 以後に公表されたもの 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに 文献(理由を付す) 「O」口頭による開示、使用、展示等に含及する文献 よって進歩性がないと考えられるもの 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献 国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日 19.02.02 04.02.02 国際調査機関の名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 3 X 9623 日本国特許庁 (ISA/JP) 寺澤 忠司 郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

第字グリー本 引用文献名 及び一郎の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 請求の範囲の参考 TSUTSUI Tetsuo eet al., High Quantum Efficiency in Organic Light-Emitting Devices with Iridium-Complex as a Triplet Emissive center, Jpn. J. Appl. Phys, 1999, Vol. 38, Part 2, No. 12B, p. L1502-L1504	引用文献の	関連すると認められる文献	関連する
Light-Emitting Devices with Iridium-Complex as a Triplet Emissive center, Jpn. J. Appl. Phys, 1999, Vol. 38, Part 2, No. 12B, p. L1502-L1504	カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
	Α	Light-Emitting Devices with Iridium-Complex as a Triplet Emissive center, Jpn. J. Appl. Phys, 1999, Vol. 38, Part 2, No. 12B,	1-16
		p. L1502–L1504	
			·
			•
	·		